(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004 年8 月12 日 (12.08.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/067509 A1

(51) 国際特許分類7: C07D 207/16, 401/12, 403/12, 413/12, 417/12, 471/04, 473/34, 487/04, 495/04, A61K 31/40, 31/404, 31/423, 31/427, 31/428, 31/437, 31/4709, 31/4725, 31/519, 31/52, 31/4184, 31/4035, A61P 3/10, 43/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/000886

(22) 国際出願日:

2004年1月30日(30.01.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の官語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-023077 2003年1月31日(31.01.2003) ガ

- (71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 株式会社 三和化学研究所 (SANWA KAGAKU KENKYUSHO CO., LTD.) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東 外堀町35番地 Aichi (JP).
- (72) 発明者; および

2004/067509

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 垣上 卓司 (KAKIGAMI, Takuji) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名 古屋市東区東外堀町 3 5 番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 岡 みつる (OKA, Mitsuru) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 3 5 番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 加藤 恋泰 (KATOH, Noriyasu) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 3 5 番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 吉田雅宏 (YOSHIDA, Masahiro) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 3 5 番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 白井 真宏 (SHIRAI, Masahiro) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 3 5 番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 日本 10 日本 10

知県名古屋市東区東外堀町35番地株式会社三和化 学研究所内 Aichi (JP). 坂入 将夫 (SAKAIRI, Masao) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 35番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 山 本 貴代 (YAMAMOTO, Takayo) [JP/JP], 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町35番地株式会社三 和化学研究所内 Aichi (JP). 竹内 光明 (TAKEUCHI, Mitsuaki) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東 外堀町35番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 林 祐二 (HAYASHI, Yuji) [JP/JP]; 〒4618631 愛知 県名古屋市東区東外堀町35番地株式会社三和化学 研究所内 Aichi (JP). 武田 基宏 (TAKEDA, Motohiro) [JP/JP]; 〒4618631 愛知県名古屋市東区東外堀町 35番地株式会社三和化学研究所内 Aichi (JP). 牧野 充弘 (MAKINO, Mitsuhiro) [JP/JP]; 〒4618631 愛知 県名古屋市東区東外堀町35番地株式会社三和化 学研究所内 Aichi (JP).

- (74) 代理人: 小林 洋平 (KOBAYASHI, Youhel); 〒5110821 三重県桑名市矢田 2 6 1 番地 6 号 Mie (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, BE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW,
- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU,

/続葉有/

- (54) Title: COMPOUND INHIBITING DIPEPTIDYL PEPTIDASE IV
- (54) 発明の名称: ジペプチジルペプチダーゼⅣを阻害する化合物

$$A \xrightarrow{D} \bigcap_{n=1}^{R^1} \bigcap_{H}^{R^2} \bigcap_{N=1}^{R^3} \bigcap_{R^4} (I)$$

(57) Abstract: A dipeptidyl peptidase IV inhibitor which is satisfactory in activity, stability, and safety and has excellent medicinal activity. It is a compound represented by the following general formula or a pharmaceutically acceptable salt thereof. (I) [R¹ and R² each represents hydrogen, optionally substituted C₁₋₆ alkyl, or -COOR³ or R¹ and R² form a 3- to 6-membered cycloalkyl in cooperation with the carbon atom bonded thereto; R⁵ represents hydrogen or optionally substituted C₁₋₆ alkyl; R³ represents hydrogen or optionally substituted C₆₋₁₀ aryl; R⁴ represents hydrogen or cyano; D represents -CONR6-, -CO-, or -NR6CO-;

 R^6 represents hydrogen or optionally substituted C_{1-6} alkyl; E represents -(CH_2)_m- (m is an integer of 1 to 3), - CH_2 OCH₂-, or -SCH₂-; n is an integer of 0 to 3; and A represents an optionally substituted bicyclic heterocyclic group or bicyclic hydrocarbon group.]

 $\begin{array}{l} MC,\,NL,\,PT,\,RO,\,SE,\,SI,\,SK,\,TR),\,OAPI\,(BF,\,BJ,\,CF,\,CG,\\CI,\,CM,\,GA,\,GN,\,GQ,\,GW,\,ML,\,MR,\,NE,\,SN,\,TD,\,TG). \end{array}$

2 文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

添付公開書類: — 国際調査報告書

(57) 要約:

本発明の課題は、活性、安定性、安全性の面で十分な、医薬として優れた作用を有するジペプチジルペプチダーゼ IV 阻害剤を提供することをである。

本発明は、下記一般式で表される化合物又はその医薬的に許容される塩である 化合物である。

$$A \xrightarrow{D} \bigcap_{n=1}^{R^1} \bigcap_{n=1}^{R^2} \bigcap_{n=1}^{R^3} \bigcap_{n=1}^{N} \bigcap_{n=1}^{K} E \quad (I)$$

 $(R^1, R^2$ は、水素、置換されていてもよい C1-6 アルキル基又は $-COOR^5$ 、或いは、 R^1 と R^2 と付け根の炭素とで $3\sim6$ 員のシクロアルキル基を、 R^5 は、水素又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を、 R^3 は水素又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を、 R^4 は水素又はシアノ基を、Dは $-CONR^6$ -、-CO-、又は $-NR^6CO$ -を、 R^6 は水素又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を、Eは $-(CH_2)$ - (mは $1\sim3$ の整数)、 $-CH_2OCH_2$ -、又は $-SCH_2$ -を、nは $0\sim3$ の整数を、Aは置換されていてもよい -環式複素環基又は二環式炭化水素基を示す。)

明 細 書

ジペプチジルペプチダーゼIVを阻害する化合物

5 技術分野

本発明は、優れたジペプチジルペプチダーゼ IV (以下 DPP-IV と略す)の阻害作用を有し、2型糖尿病の治療又は予防、これに付随する合併症の治療又は予防、あるいはその他の DPP-IV が関与する病態の治療に有用な化合物又はその医薬的に許容される塩である化合物に関する。

10

15

背景技術

DPP-IV は、ポリペプチド鎖の N 末端から、Xaa-Pro 又は Xaa-Ala (Xaa はいかなるアミノ酸であってもよい)のジペプチドを特異的に加水分解するセリンプロテアーゼの1種である。DPP-IV (CD26 とも称される)の生体内での役割、疾患との関係については、完全には解明されていないが、種々の報告がある。中でも、グルカゴン様ペプチド1(以下 GLP-1 と略す)の不活性化に関与する酵素としての役割が最近注目されている。

GLP-1 は、単独ではインスリン分泌を誘導せずに、糖により引き起こされたインスリン分泌を強める働きをもつペプチドホルモンである。したがって、低血糖の危険性が低く、血糖の濃度に応じたインスリン分泌促進が期待できる。また、GLP-1 が摂食抑制作用を有することを示唆する報告もある。しかし、GLP-1 はDPP-IVにより速やかに分解されてしまうため、GLP-1 そのものを薬剤とすることは難しい。そこで、GLP-1 のペプチドアナログが検討されているが、いずれも注射剤等で経口製剤ではない。

25 そこで考えられたのが、分解酵素である DPP-IV を阻害することにより、GLP-I の分解を抑え、GLP-I の作用を強めることである。これは、DPP-IV 阻害剤を経口 投与することにより、GLP-I の体液中濃度を維持し、その GLP-I の作用により、糖尿病等、特に 2 型糖尿病の予防又は治療を行なうものである。このような治療 法はまた、損なわれた耐糖能によって誘発もしくは増悪されるその他の疾患、例

20

えば、過血糖(食後過血糖)、高インスリン血症、糖尿病合併症(腎障害、神経障害等)、脂質代謝異常、肥満等の予防又は治療における効果も期待されている。さらに GLP-1 が摂食抑制作用を増強することにより改善が見込まれる疾患、例えば、過食、肥満等の予防又は治療における効果も期待される。

一方、DPP-IVの作用としては、他に、神経ペプチドの分解、T細胞の活性化、 転移性腫瘍細胞の内皮への接着、HIV ウイルスのリンパ球への侵入等が報告され ている。また、DPP-IVに関する知見としては、リウマチ患者における末梢血 T細 胞の DPP-IV 陽性率の上昇や、腎炎患者の尿中で DPP-IV 活性が高い事が知られて いる。よって、DPP-IV を阻害する物質には、自己免疫疾患(例えば、関節炎、慢 性間接リウマチ)、骨粗鬆症、後天性免疫不全症候群(AIDS)、移植臓器・組織の 拒絶反応等に対しての予防又は治療効果も期待されている。

DPP-IV 阻害薬に関する特許の出願も既になされている。W002/51836、W001/96295、US20020193390、US6011155及び、特表平 9-509921 号には、2-シアノピロリジン誘導体が、W097/40832 には、アミノアシルチアゾリジド誘導体が開示されている。また、Annual Report in Medicinal Chemistry 第 36 巻, 第 191-200頁, 2001 年には、上記化合物群のほか、ペプチド誘導体として、アミノアシルピロリジド誘導体、ジペプチドフォスフォネート誘導体、ジペプチド硼酸誘導体、テトラヒドロイソキノリン誘導体、環状ペプチド誘導体、又、非ペプチド誘導体として N-フェニルフタルイミド誘導体、ハ-フェニルホモフタルイミド誘導体、イソキノリン誘導体が報告されている。

発明の開示

現在までに多くの DPP-IV 阻害薬が報告されているが、いずれの化合物も、阻害活性、安定性、安全性の面で十分とはいえず、医薬品として満足できるものではない。したがって、DPP-IV 阻害作用による治療又は予防効果を有し、医薬品として十分に満足できる化合物の開発が望まれている。

本発明者らは、上記の点に鑑み新規 DPP-IV 阻害薬の開発を目的として鋭意検討を行った。その結果、本発明者らは、側鎖に適度な疎水性の二環式環、特に二環式複素環基を有した下記一般式で表される化合物が強力な DPP-IV 阻害活性を有

15

することを見出し、さらにその安定性を高める方向で化合物展開して本発明を完成した。

すなわち、本発明によれば、以下の式

$$A \xrightarrow{D} \stackrel{R^1}{\underset{H}{\bigvee}} \stackrel{R^2}{\underset{N}{\underset{N}{\bigvee}}} \stackrel{R^3}{\underset{N}{\bigvee}} \stackrel{N}{\underset{N}{\bigvee}} E \qquad (I)$$

(式中、 R^1 、 R^2 は、同時にあるいは別々に、水素原子、置換されていてもよい C1-6 アルキル基、又は $-C00R^6$ を示すか、或いは、 R^1 と R^2 と付け根の炭素原子とで $3\sim6$ 員のシクロアルキル基を示し、尚、 R^5 は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、 R^3 は、水素原子、又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を示し、 R^4 は、水素原子、又はごアノ基を示し、Dは、 $-CONR^6$ -、-CO-、又は $-NR^6$ CO-を、 R^6 は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、Eは、 $-(CH_2)_n$ - (mは $1\sim3$ の整数)、 $-CH_2$ OCH $_2$ -、又は $-SCH_2$ -を示し、nは、 $0\sim3$ の整数を示し、Aは、置換されていてもよい二環式複素環基、又は二環式炭化水素基を示す。)で表される化合物、またはその医薬的に許容される塩である化合物が提供され、これらの化合物は、本明細書中で以後"本発明化合物"と呼ぶ。

本発明はまた、前記本発明化合物を有効成分とする DPP-IV 阻害剤をも提供する。 当該 DPP-IV 阻害剤は、DPP-IV 活性の阻害により病態の改善が見込まれる疾患、 例えば、糖尿病(特に 2 型糖尿病)、糖尿病合併症等の予防又は治療剤となる。

発明を実施するための最良の形態

本発明の DPP-IV 阻害剤について、以下に更に詳細に説明する。本発明化合物は、 20 次式、

$$A \xrightarrow{D} N \xrightarrow{R^1} N \xrightarrow{R^3} N \xrightarrow{E} (I)$$

(式中、 R^1 、 R^2 は、同時にあるいは別々に、水素原子、置換されていてもよい C1-6

アルキル基、又は-COOR®を示すか、或いは、R¹と R²と付け根の炭素原子とで 3~6 員のシクロアルキル基を示し、尚、R⁵は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、R3は、水素原子、又は置換されていてもよい C6-10 アリ ール基を示し、R'は、水素原子、又はシアノ基を示し、Dは、-CONR⁶-、-CO-、又 は-NR⁶CO-を、R⁶は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示 し、E は、-(CH₂)_m- (m は 1~3 の整数)、-CH₂OCH₂-、又は-SCH₂-を示し、n は、0 ~3の整数を示し、Aは、置換されていてもよい二環式複素環基、又は二環式炭化 水素基を示す。)で表される化合物、またはその医薬的に許容される塩である。以 下に、本明細書中で使用されている各記号について、更に詳細に説明する。

置換されていてもよい C1-6 アルキル基とは、C1-6 アルキル基の任意の(「任意 の」とは、複数の場合も含む。以後同じ。)水素原子がハロゲン原子(例えば、フ ッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子)、オキソ基、ニトロ基、シアノ基、フェニル基、 $-0R^{14}$, $-NR^{15}R^{16}$, $-0COR^{17}$, $NHCOR^{18}$, $-NHS(O₂)R^{19}$, $-S(O₂)NR^{20}R^{21}$ ($\subset \subset \subset R^{14}$, R^{17} , R^{18} , R¹⁹ は、水素原子、C1-6 アルキル基、フェニル基、又はベンジル基を、R¹⁵、R¹⁶、 R²⁰、R²¹ は、同時にあるいは別々に、水素原子、C1-6 アルキル基、又はフェニル 基を示すか、R¹⁵と R¹⁶、又は R²⁰と R²¹とで 3~6 員の脂環式環を形成していてもよ い)等により置換されていてもよいことを意味する。C1-6 アルキル基として具体 的には、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、シクロプロピル、ブチル、 イソプチル、s-ブチル、t-ブチル、シクロブチル、ペンチル、イソペンチル、ネ オペンチル、t-ペンチル、シクロペンチル、ヘキシル、シクロヘキシル基等の直 20 鎖又は分枝鎖状あるいは環状アルキル基が挙げられる。これらの中でも、C1-3 ア ルキル基が好ましい。

置換されていてもよい C1-6 アルコキシ基とは、C1-6 アルコキシ基の任意の水 素原子がハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子)、オキソ基、 ニトロ基、シアノ基、フェニル基、-OR¹⁴、-NR¹⁵R¹⁶、-OCOR¹⁷、NHCOR¹⁸、-NHS (O₂) R¹⁹、 -S(O₂)NR²⁰R²¹ (ここで R¹⁴、R¹⁵、R¹⁶、R¹⁷、R¹⁸、R¹⁹、R²⁰、R²¹は、前記に同じ)等に より置換されていてもよいことを意味する。C1-6アルコキシ基として具体的には、 メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、シクロプロポキシ、ブトキ シ、イソプトキシ、s-ブトキシ、t-プトキシ、シクロプトキシ、ペンチルオキシ、

. 25

イソペンチルオキシ、ネオペンチルオキシ、t-ペンチルオキシ、シクロペンチル オキシ、ヘキシルオキシ、シクロヘキシルオキシ基等の直鎖、又は分枝鎖状、あ るいは環状アルコキシ基が挙げられる。これらの中でも、C1-3アルコキシ基が好 ましい。

置換されていてもよい C6-10 アリール基とは、アリール基の環上の任意の水素 原子が C1-6 アルキル基、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原 子)、オキソ基、ニトロ基、シアノ基、フェニル基、-OR14、-NR15R16、-OCOR17、NHCOR18、 -NHS (O₂) R¹⁹、-S (O₂) NR²⁰R²¹ (ここで R¹⁴、 R¹⁵、 R¹⁶、 R¹⁷、 R¹⁸、 R¹⁹、 R²⁰、 R²¹ は、前記 に同じ)等により置換されていることを意味する。アリール基としては、好まし 10 くはフェニル、ナフチル、又は、6 員環と、5、6、又は7 員環が縮合したニ環式 基で少なくともひとつの環が芳香環であるもの(例えばインダニル等)が挙げら れる。

置換されていてもよいニ環式複素環基とは、ニ環式複素環基の環上の任意の水 素原子が置換されていてもよい C1-6 アルキル基、置換されていてもよい C1-6 ア ルコキシ基、ハロゲン原子 (例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子)、オキソ 基、ニトロ基、シアノ基、フェニル基、-OR¹⁴、-NR¹⁵R¹⁶、-OCOR¹⁷、NHCOR¹⁸、-NHS(O。) R¹⁹、 -S(O₂)NR²ºR²¹ (ここで R¹⁴、R¹⁵、R¹6、R¹7、R¹8、R¹9、R²0、R²1 は、前記に同じ) 等に より置換されていることを意味する。ニ環式複素環基としては、好ましくは炭素 及び1~4個のヘテロ原子(酸素、窒素、硫黄原子)を有する6員環と、5、6、又 20 は7員環とが縮合したニ環式複素環基、特にベンズ誘導体、ピリジル誘導体、ピ リミジル誘導体が挙げられる。例えば、インドリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾ イミダブリル、ベンズオキサプリル、ピラブロピリジニル、イミダゾピリジニル、 ピラゾロピリミジニル、トリアゾロピリミジニル、ベンゾトリアゾリル、ベンゾ フラニル、イソベンゾフラニル、ベンゾチオフェニル、ベンズイソキサゾリル、 ベンゾイソチアプリル、トリアゾロピリミジニル、キノリニル、イソキノリニル、 シンノリニル、クロメニル、ピリドピリミジニル、キナゾリニル、キノキサリニ ル、ナフチリジニル、チアナフテニル、イソチアナフテニル、ジヒドロインドリ ル、ジヒドロイソインドリル、ジヒドロプリニル、ジヒドロチアゾロピリミジニ ル、ジヒドロベンゾジオキサニル、イソインドリニル、インダゾリル、ピロロピ

リジニル、テトラヒドロキノリニル、デカヒドロキノリニル、テトラヒドロイソ キノリニル、デカヒドロイソキノリニル、テトラヒドロナフチリジニル、テトラ ヒドロピリドアゼピニル等が挙げられる。

置換されていてもよいニ環式炭化水素基とは、ニ環式炭化水素基上の任意の水 素原子が、前述のニ環式複素環の場合と同様の置換基で置換されていてもよいこ とを意味する。例えば、ペンタレニル、インダニル、インデニル、ナフタレニル、 テトラヒドロベンゾシクロヘプテニル、テトラヒドロナフタレニル等が挙げられ る。

以下に、本発明化合物の中で、特に好ましい化合物について、更に詳細に説明 10 する。

まず、 R^1 、 R^2 は、C1-6 アルキル基が好ましく、更に好ましくは C1-3 アルキル基であり、中でも、共にメチル基である化合物が化合物の安定性の面で特に好ましい。また、 R^3 は水素原子が好ましく、 R^4 は DPP-IV 阻害活性の面からシアノ基が好ましい。更に、A は、窒素、酸素、硫黄原子のうち少なくとも 1 つのヘテロ原子を含む、置換されていてもよい 6-5,6-6,6-7系の二環式複素環基が好ましく、中でも、 $1\sim3$ 個の窒素原子を含む、置換されてもよい 6-5系の二環式複素環基が最適である。また更に、D は-CONH-又は-CO-が好ましく、E は $-CH_2CH_2$ -が好ましく、nは 1又は 2 が好ましい。

次に、一般式(I)中の前記好ましい化合物において、Aについて、特に好ましい 20 二環式複素環基を更に詳細に説明する。

その1つのグループは、一般式(I)中のDが-CO-の場合で、Aが下式

$$\begin{array}{c|c}
R^8 & \downarrow & \chi \\
N & \downarrow & \chi \\
R^9 & \downarrow & \chi \\
R^{10} & \chi \\
\end{array}$$
(II)

(式中、x は、0~2 の整数を示し、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰ は、同時にあるいは別々に、 水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、トリフルオロメチル基、置換されてい 25 てもよい C1-6 アルキル基、又は、置換されていてもよい C1-6 アルコキシ基を示 す。)で表される 6-5 系の二環式の脂環式複素環基である。中でも、x が 1 である 場合、即ちジヒドロイソインドールが、活性、吸収性、安全性、化合物の安定性 の面で好適である。

また、別のグループは、一般式(I)中のDが-CONH-の場合で、Aが下式

$$\begin{array}{c}
R_{12}^{11} \\
R_{12}^{12} \\
R_{13}^{11} \\
V
\end{array}$$
(III)

===

(式中、

5

10

15

20

は単結合又は二重結合を示し、y、z、v、wの少なくとも1つは酸素、窒素、硫黄原子のいずれかであり、R¹¹、R¹²、R¹³は、環上のいずれの水素原子に置換していてもよく、同時にあるいは別々に、水素原子、ヒドロキシ基、トリフルオロメチル基、トリフルオロアセチル基、オキソ基、置換されていてもよい C1-6 アルキル基、置換されていてもよい C1-6 アルコキシ基、又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を示す。)で表される 6-5 系の二環式複素環基である。中でも、y、z、v、wの中で、1~3 個が窒素原子、残りが炭素原子である化合物が好適である。更に、yが窒素原子、残りが炭素原子であるか、v、w、yが窒素原子、zが炭素原子である化合物、即ちインドール、ピラゾロピリミジンが概して、活性、酵素に対する選択性、ADME プロファイル(吸収性、代謝安定性、作用持続性等)、安全性(変異原性、代謝酵素誘導、代謝酵素阻害、各臓器に対する安全性等)、化合物の安定性等の面で更に好適であると考えられる。

本発明化合物の製造方法を以下に反応工程式(1~3)を挙げて説明する。 [反応工程式1]

塩等が挙げられる。

(式中、一般式 (IV-1) で表される化合物は、A 環上の水素原子のひとつが COOH に置換した化合物を表す。他の各記号は前記と同義である。)

反応工程式 1 は、一般式 (IV-1) で表される化合物と一般式 (V) で表される化合物又はその塩を反応させて、一般式 (I-1) で表される化合物を得る工程である。 一般式 (V) で表される化合物の塩としては、例えば、塩酸塩、トリフルオロ酢酸

一般式 (IV-I) で表される化合物と一般式 (V) で表される化合物又はその塩との反応は、適当な溶媒 (例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等) 中、脱酸剤 (例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルア10 ミノピリジン等) の存在、又は、非存在下、一般式 (IV-I) で表される化合物のカルボン酸を活性化する縮合剤 (例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド又は、その塩酸塩、N,N'-カルボニルジイミダゾール等)を単独で、又は、添加剤 (N-ヒドロキシスクシンイミド、ヒドロキシベンゾトリアゾール等)を組み合わせて用い、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、0.5時間~3日間で好適に進行する。

[反応工程式 2]

20

$$A \xrightarrow{R^1 R^2} + X \xrightarrow{R^3} \stackrel{R^3}{ } \stackrel{R^4}{ } \stackrel{R^2}{ } \stackrel{R^3}{ } \stackrel{R^3}{ } \stackrel{R^4}{ } \stackrel{R^4}{ } \stackrel{R^2}{ } \stackrel{R^3}{ } \stackrel{R^4}{ }$$

(式中、Xは、ハロゲン原子を示す。他の各記号は前記と同義である。)

反応工程式 2 は、一般式 (VI) で表される化合物又はその塩と一般式 (VII) で表される化合物を反応させて、一般式 (I) で表される化合物を得る工程である。一般式 (VI) で表される化合物の塩としては、例えば、塩酸塩、トリフルオロ酢酸塩等が挙げられる。

一般式 (VI) で表される化合物又はその塩と一般式 (VII) で表される化合物との反応は、適当な溶媒 (例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド、アセトン等) 中、脱酸剤 (例えば、トリエチルアミン、4-

ジメチルアミノピリジン、炭酸カリウム等)、添加剤(例えば、臭化ナトリウム、ヨウ化ナトリウム、ヨウ化カリウム)の存在、又は、非存在下、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、0.5時間~3日間で好適に進行する。

[反応工程式 3]

10

15

$$A \xrightarrow{R^1 R^2 R^3} OH + HN \xrightarrow{E} A \xrightarrow{R^1 R^2 R^3} N \xrightarrow{E} (VIII) \qquad (IX)$$

5 (式中、G はアミノ酸の保護基(例えば、t-ブトキシカルボニル (Boc)) を示す。他の各記号は前記と同義である。)

反応工程式3は、一般式(VIII)で表される化合物と一般式(IX)で表される化合物又はその塩を反応させて得られる化合物を脱保護させて、一般式(I)で表される化合物を得る工程である。一般式(IX)で表される化合物の塩としては、例えば、塩酸塩、トリフルオロ酢酸塩等が挙げられる。

アミド化反応は、適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等)中、脱酸剤(例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等)の存在、又は、非存在下、一般式(VIII)で表される化合物のカルボン酸を活性化する縮合剤(例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド又は、その塩酸塩、N,N'-カルボニルジイミダゾール等)を単独で、又は、添加剤(N-ヒドロキシスクシンイミド、ヒドロキシベンゾトリアゾール等)を組み合わせて用い、 $-10\sim80$ で、とりわけ、0 で一室温の温度条件下で、0.5 時間 ~3 日間で好適に進行する。

脱保護反応は、例えば、保護基が Boc 基の場合、適当な溶媒(例えば、1,4-ジ 20 オキサン、テトラヒドロフラン等)中、塩化水素、トリフルオロ酢酸等の酸を用 いて、-10~50℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、10分~24時間で好適に 進行する。

次に、原料の製造方法を以下に反応工程式(4~7)を挙げて説明する。

[反応工程式 4]

$$G \xrightarrow{H} H_{2}^{1} H_{2}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{3}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2}^{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2}^{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2}^{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2}^{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2}^{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

$$+ \times \begin{array}{c} H_{2}^{1} H_{2} \\ 0 \\ H_{4} \end{array}$$

(式中の各記号は前記と同義である。)

反応工程式4は、一般式(X)で表される化合物と一般式(VII)で表される化合物を反応させた後、脱保護反応を行い化合物(V)を得る工程である。

一般式 (X) で表される化合物と一般式 (VII) で表される化合物との反応は、 適当な溶媒 (例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホル ムアミド、アセトン等) 中、脱酸剤 (例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルア ミノピリジン、炭酸カリウム等)、添加剤 (例えば、臭化ナトリウム、ヨウ化ナト リウム、ヨウ化カリウム) の存在、又は、非存在下、-10~80℃、とりわけ、0℃ ~室温の温度条件下で、0.5時間~3日間で好適に進行する。

脱保護反応は、例えば保護基が Boc 基の場合、適当な溶媒(例えば、1,4-ジオキサン、テトラヒドロフラン等)中、塩化水素、トリフルオロ酢酸等の酸を用いて、 $-10\sim50$ $^{\circ}$ たりわけ、0 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ とりわけ、0 $^{\circ}$ $^{\circ}$

15 [反応工程式 5]

20

$$A-R^{22} + R^{23} \cap H G^{1} \longrightarrow A \cap H^{1} R^{2}$$

$$(IV-2) \qquad (XI) \qquad (VI)$$

(式中、 G^1 はアミノ酸の保護基(例えば、t-ブトキシカルボニル(Boc))又は水 索原子を示す。 R^{22} は、-COOH、 $-NH_2$ 、又は、Aが一般式(II)を表すとき環中の-NH- を、 R^{23} は、-COOH、又は、 $-NH_2$ を示し、 R^{22} 、 R^{23} は、どちらかがカルボン酸でどちらかがアミンを示す。他の各記号は前記と同義である。)

反応工程式 5 は、一般式 (IV-2) で表される化合物又はその塩 (アミンの場合) と一般式 (XI) で表される化合物又はその塩 (アミンの場合) を反応させて (G¹がアミノ酸の保護基の場合は、更に脱保護反応を行って)、一般式 (VI) で表される化合物を得る工程である。一般式 (IV-2)、(XI) で表される化合物の塩としては、例えば、塩酸塩、トリフルオロ酢酸塩等が挙げられる。

アミド化反応は、適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等)中、脱酸剤(例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等)の存在、又は、非存在下、カルボン酸を活性化する縮合剤(例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド又はその塩酸塩、N,N'-カルボニルジイミダゾール等)を単独で、又は、添加剤(N-ヒドロキシスクシンイミド、ヒドロキシベンゾトリアゾール等)を組み合わせて用い、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、0.5時間~3日間で好適に進行する。

又は、一般式(IV-2)で表される化合物がカルボン酸(R^{22} が-COOH)の場合、以下のように反応させることも出来る。即ち、適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等)中、オキサリルクロライド、チオニルクロライド等を用いて酸クロライド(R^{22} を-COC1)とし、脱酸剤(例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等)の存在、又は、非存在下、一般式(XI)で表される化合物(R^{23} は、 $-NH_2$)又はその塩と、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、0.5 時間~3 日間で好適に進行する。

脱保護反応は、例えば、 G_1 が Boc 基の場合、適当な溶媒(例えば、1,4-ジオキサン、テトラヒドロフラン等)中、塩化水素、トリフルオロ酢酸等の酸を用いて、 $-10\sim50$ $^{\circ}$ 、とりわけ、0 $^{\circ}$ ~室温の温度条件下で、10 分 $^{\circ}$ 24 時間で好適に進行する。

25 [反応工程式 6]

20

$$X \stackrel{R^3}{\longrightarrow} J + HN \stackrel{E}{\longrightarrow} E$$
 (XII)
 (IX)
 (VII)

(式中、Jは、-OH 又は、ハロゲン原子を示す。他の各記号は前記と同義である。) 反応工程式 6 は、一般式 (XII) で表される化合物と一般式 (IX) で表される化合物又はその塩を反応させて一般式 (VII) で表される化合物を得る工程である。 反応は、適当な溶媒 (例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等) 中、脱酸剤 (例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等) の存在、又は、非存在下、一般式 (XII) で表される化合物 (Jが-OH の場合は例えばオキサリルクロライドやチオニルクロライド等で酸塩化物とした後) と一般式 (IX) で表される化合物又はその塩とを、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、0.5 時間~3 日間反応させて一般式 (VII) で表される化合物を得る。

[反応工程式 7]

10

15

20

(式中、 R^{24} は、 $-NH_2$ 、Aが一般式 (II) を表すとき環中の-NH-を示す。他の各記号は前記と同義である。)

反応工程式7は、一般式(XIII)で表される化合物と一般式(IV-3)で表される化合物又はその塩を反応させて一般式(VIII)で表される化合物を得る工程である。

反応は、適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、N,N-ジメチルホルムアミド等)中、脱酸剤(例えば、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等)の存在、又は、非存在下、カルボン酸を活性化する縮合剤(例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド又はその塩酸塩、N,N'-カルボニルジイミダゾール等)を単独で、又は、添加剤(N-ヒドロキシスクシンイミド、ヒドロキシベンゾトリアゾール等)を組み合わせて用い、-10~80℃、とりわけ、0℃~室温の温度条件下で、

0.5 時間~3 日間で好適に進行する。

上記それぞれの工程により得られる目的化合物は、通常の分離、精製手段により容易に単離することができる。該単離手段としては、一般に慣用される各種の手段のいずれをも採用することができ、その例としては、再結晶、再沈、溶媒抽出、カラムクロマトグラフィー等を例示できる。

本発明化合物は、多形(polymorphism)を示すことができ、また、複数の互変 異性体として存在することができる。従って、本発明は、上記のようないかなる 立体異性体、光学異性体、多形体、互変異性体、及びそれら任意の混合物等を含 有するものである。

本発明化合物は、その医薬的に許容される塩を含む。医薬的に許容される塩としては、無機酸付加塩(例えば、塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸等との塩)、有機酸付加塩(例えば、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、ギ酸、酢酸、トリフルオロ酢酸、シュウ酸、クエン酸、マロン酸、フマル酸、グルタル酸、アジピン酸、マレイン酸、酒石酸、コハク酸、マンデル酸、リンゴ酸、パントテン酸、メチル硫酸等との塩)、アミノ酸との塩(例えば、グルタミン酸、アスパラギン酸等との塩)等が挙げられる。この酸付加塩の形成反応は、常法に従うことができる。

本発明化合物は、DPP-IV 阻害剤として提供することができる。即ち、本発明化合物は強力な DPP-IV 阻害活性を示し、DPP-IV 阻害作用により治療が可能な疾患、

20 例えば、糖尿病(特に2型糖尿病)、これに付随する合併症、肥満、自己免疫疾患 (例えば、関節炎、慢性間接リウマチ)、骨粗鬆症、後天性免疫不全症候群(AIDS)、 移植臓器、組織の拒絶反応等の予防、治療に有用である。

本発明の化合物の投与形態としては、「日本薬局方」製剤総則記載の各種投与形態が目的に応じて選択できる。中でも、経口投与製剤とするのが好ましい。そのために、錠剤の形態に成形するに際しては、通例、当該分野で用いられる経口摂取可能な成分を選択すればよい。例えば、乳糖、結晶セルロース、白糖、リン酸カリウム等の賦形剤がそれにあたる。更に、所望により、結合剤、崩壊剤、滑沢剤、凝集防止剤等、通例製剤分野で常用される種々の添加剤を配合してもよい。

本発明製剤、即ち本発明の医薬組成物中に含有されるべき本発明化合物の量は、

特に限定されず、広範囲より適宜選択される。有効成分化合物の投与量は、その用法、患者の年齢、性別その他の条件、疾患の程度により適宜選択されるが、通常、本発明化合物の量が、一日、体重1 kg 当り約 0.01~500 mg 程度と考えられる。尚、本発明製剤は、一日に1~4回に分けて投与することもできる。

以下に実施例及び中間体実施例を挙げて本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれらによって何ら限定されるものではない。

【中間体実施例1】

(S)-1-(2'-クロロアセチル)ピロリジン-2-カルボニトリル

10 特許 (W098/19998) 記載の方法に従い、L-プロリンアミド (10.0 g) およびクロロアセチルクロライド (7.0 ml) を反応させた後、脱水反応させることにより、表記化合物 (7.7 g, Y. 51%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.0-2.2 (4H, m), 3.4-3.5 (1H, m), 3.6-3.7 (1H, m), 4.4-4.5 (2H, m), 4.78 (1H, q).

15 ESI/MS(m/z) : 173 (M+H) $^+$, 171 (M-H) $^-$.

【中間体実施例2】

(R)-1-(2'-クロロアセチル)ピロリジン-2-カルボニトリル

中間体実施例 1 の方法を参考に D-プロリンアミド (3.2 g) およびクロロアセチルクロライド (2.5 ml) を反応させた後、脱水反応させることにより、表記化

20 合物 (3.2 g, Y. 66%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.1-2.4 (4H, m), 3.5-3.8 (2H, m), 4.0-4.2 (2H, m), 4.7-4.9 (1H, m).

ESI/MS(m/z): 173 (M+H)⁺.

【中間体実施例3】

25 (S)-3-(2'-クロロアセチル)チアゾリジン-4-カルボニトリル

チアゾリジン-3,4-ジカルボン酸-3-t-ブチルエステル (2.0g) をテトラヒドロフラン (10 ml) に溶解し、氷冷下、N,N'-カルボニルジイミダゾール (1.4g) を加えた。室温に戻し 6 時間撹拌した。1,4-ジオキサン (10 ml) を加え、氷冷した 28%アンモニア水 (40 ml) に滴下した。室温に戻し 20 時間撹拌した。酢酸エ

チル (60 ml) を加え抽出した。有機相を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、4-カルバモイルチアゾリジン-3-カルボン酸-t-ブチルエステル (1.6 g, Y. 81%) を得た。

上記で得られた 4-カルバモイルチアゾリジン-3-カルボン酸-t-ブチルエステル $(1.62\,g)$ に 4N 塩酸/1, 4-ジオキサン $(3.5\,m1)$ を加え一晩撹拌した。水と 10% 炭酸水素ナトリウム水溶液を加え中和し $(pH7.5\sim8)$ 減圧下濃縮した。N,N-ジメチルホルムアミドを加え超音波にかけ、不溶物を遮去した。減圧下濃縮し、チアゾリジン-4-カルボン酸アミド $(735\,mg,\,Y.\,80\%)$ を得た。

中間体実施例1の方法を参考に、上記で得られたチアゾリジン-4-カルボン酸ア 10 ミド (102 mg) およびクロロアセチルクロライド (105 mg) を反応させた後、脱 水反応させることにより、表記化合物 (87 mg, Y. 59%) を得た。

【中間体実施例4】

ESI/MS(m/z): 191 (M+H)⁺.

(S)-1-(2'-クロロアセチル)アゼチジン-2-カルボニトリル

- 15 2-カルバモイルアゼチジン-1-カルボン酸-t-ブチルエステル (500 mg) の 1, 4-ジオキサン (2.0 ml) 溶液に氷浴下、4N 塩酸/1, 4-ジオキサン (2.5 ml) を加えた。室温で 2 時間撹拌した。5N 水酸化ナトリウムを滴下し、反応溶液を中和した。減圧下濃縮し、N, N-ジメチルホルムアミドを加えて不溶物を濾去し、濾液を減圧下濃縮し、アゼチジン-2-カルボン酸アミド (161 mg, Y. 65%) を得た。
- 20 中間体実施例1の方法を参考に、上記で得られたアゼチジン-2-カルボン酸アミド (161 mg) およびクロロアセチルクロライド (200 mg) を反応させた後、脱水 反応させることにより、表記化合物 (112 mg, Y. 44%) を得た。 ESI/MS (m/z): 159 (M+H)⁺.

【中間体実施例5】

25 <u>(S)-1-(2'-プロモ-2'-フェニルアセチル) ピロリジン-2-カルボニトリル</u>

2-プロモ-2-フェニル酢酸(500 mg)をジクロロメタン(30 ml)に溶解し、オキサリルクロライド(950 μ l)、N, N-ジメチルホルムアミド(2 滴)を加え室温で 1時間撹拌した。減圧下機縮後、ジクロロメタン(20 ml)に希釈した溶液を、(S)-ピロリジン-2-カルボニトリル(310 mg)とトリエチルアミン(650 μ l)のジク

ロロメタン (30 ml) 溶液に滴下し、室温で 3 時間撹拌した。10%クエン酸水溶液を加えて有機相を分取し、4%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、表記化合物 (770 mg, Y. quant.)を得た。

 $ESI/MS(m/z) : 294 (M+H)^{+}, 292 (M-H)^{-}.$

中間体実施例1~5の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。 合成した化合物とデータを表1に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$CI \longrightarrow CI \longrightarrow CI \longrightarrow R_4^E \longrightarrow CI \longrightarrow R_4^E$$

【表1】

134 - 1		
中間体 実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
6	3-(2'-クロロアセチル)チアゾリジン	166 (M+H) ⁺ 164 (M-H) ⁻
7	1-(2'-クロロアセチル)ピロリジン	148 (M+H) ⁺ 146 (M-H) ⁻
8	1-(2'-クロロアセチル) ピペラジン-2-カルボ ニトリル	187 (M+H)+ 185 (M-H)-
9	1-(2'-クロロアセチル)モルフォリン	164 (M+H) ⁺ 162 (M-H) ⁻

10

15

【中間体実施例10】

(S)-ピロリジン-2-カルボニトリル

L-プロリンアミド (23 g) を テトラヒドロフラン (1200 ml) に溶解し、トリエチルアミン (22 g) を加え氷冷した。2-ニトロフェニルスルホニルクロライド (42 g) を加え室温で1時間撹拌した。酢酸エチル、水を加え有機相を分取し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣にエーテルを加え析出した結晶を濾取し減圧下乾燥した。得られた結晶 (45 g) をピリジン (890 ml) に溶解し、イミダゾール (23 g) を加え氷冷した。塩化ホスホリル (31 ml) を滴下し、

室温で2時間撹拌した。氷 (1000 g)、エーテル (2000 ml) を加え有機相を分取し、水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し残渣にエーテル (4.11) を加えて溶解し、不溶物を濾去した。濾液に氷冷下、4N塩酸/1,4-ジオキサン (130 ml) を滴下し、室温で3時間撹拌した。析出した結晶を濾取し、エーテルで洗浄した。減圧下乾燥し、淡黄色結晶として表記化合物の塩酸塩 (20 g, Y. 88%) を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 2.2-2.3 (2H, m), 2.3-2.4 (1H, m), 2.5-2.6 (1H, m), 3.5-3.7 (2H, m), 5.0 (1H, t).

【中間体実施例11】

10 ピペリジン-2-カルボニトリル

中間体実施例3,10の方法を参考に、ピロリジン-2-カルボン酸(15g)から表記化合物の塩酸塩(4.4g,Y.69%)を得た。

ESI/MS(m/z) : 111 (M+H)⁺.

【中間体実施例12】

20

15 (S)-1-[(2-アミノ-1, 1-ジメチルエチル)アミノアセチル]ピロリジン-2-カルボニ トリル 2 塩酸塩

2-メチルプロパン-1,2-ジアミン (5.0 g) をジクロロメタン (200 m1) に溶解し、0℃で 15 分間撹拌した。BOC-ON (15 g) のジクロロメタン (60 m1) 溶液を滴下した後、室温で 2 時間撹拌した。クロロホルムで希釈して氷冷下、10%クエン酸水溶液で酸性とし有機相を分取した。水相は 5N 水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性にして酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮して(2-アミノ-2-メチル-1-プロピル)カルバミン酸-t-ブチルエステル(7.9 g, Y. 74%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 0.9 (6H, s), 1.4 (9H, s), 2.8 (2H, d), 6.7 (1H, brt).

上記で得られた (2-アミノ-2-メチル-1-プロピル) カルバミン酸-t-プチルエス テル (7.9 g)、よう化ナトリウム (8.7 g)、炭酸カリウム (8.0 g) をアセトン (230 ml) に懸濁した。氷冷下、(S)-1-(2'-クロロアセチル) ピロリジン-2-カルボニト リル (10 g) のアセトン (80 ml) 溶液を加えてそのまま 30 分間撹拌した。室温

で 15 時間撹拌した後、減圧下濃縮した。残渣をクロロホルムに溶解し、不溶物を濾去した後、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 80:1 \rightarrow 60:1 \rightarrow 40:1) に供し(S)-{2-[(2-シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチル-1-プロピル}カルバミン酸-t-ブチルエステル (12 g, Y. 91%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 0.9 (6H, s), 1.4 (9H, s), 1.9-2.2 (4H, m), 2.9 (2H, d), 3.2-3.5 (4H, m), 3.5-3.7 (1H, m), 4.7-4.8 (1H, m), 6.6-6.7 (1H, brt). ESI/MS(m/z) : 325 (M+H)⁺, 323 (M-H)⁻.

上記で得られた(S)-{2-[(2-シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチルアミ J]-2-メチル-1-プロピル}カルバミン酸-t-ブチルエステル (4.8 g) をジクロロメタン (50 m1) に溶解した。氷冷下、4N 塩酸/1,4-ジオキサン (50 m1) を加えて室温で1時間撹拌した。減圧下濃縮して表記化合物 (4.2 g, Y. 96%) を得た。 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.4 (6H, s), 2.0-2.3 (4H, m), 3.2 (2H, brs), 3.5-3.6 (2H, m), 3.7-3.8 (1H, m), 4.0-4.2 (2H, m), 4.9 (1H, q), 8.5 (2H, brs),

ESI/MS(m/z) : 225 $(M+H)^+$.

9.4 (1H, brs), 9.5 (1H, brs).

【中間体実施例13】

(S)-1-[2-(1,1-ジメチル-2-メチルアミノエチルアミノ)アセチル]ピロリジン-2-カルボニトリル

20 (S)-1-[(2-アミノ-1,1-ジメチルエチル)アミノアセチル]ピロリジン-2-カルボニトリル2塩酸塩(1.48 g)をアセトニトリル(50 ml)に溶解し、ギ酸-4-ニトロフェニルエステル(1.00 g)、炭酸カリウム(1.37 g)を加え、室温で16時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 5:1)に供し(S)-N-{2-[2-(2-シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチル-1-プロピル}ホルムアミド(693 mg, Y.55%)を得た。

ESI/MS(m/z) : 253 (M+H)⁺.

上記で得られた(S)-N- $\{2-[2-(2-シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチル-1-プロピル<math>\}$ ホルムアミド(690 mg)を MeOH(30 m1)に溶解し

た。シアノトリヒドロホウ酸ナトリウム(172 mg)を加え、室温にて 6 時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール $5:1 \rightarrow 3:1$)に供し表記化合物(455 mg, Y. 70%)を得た。 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm): 1.4 (6H, s), 2.0 (2H, brs), 2.0-2.3 (4H, m), 2.50 (3H, s), 3.2 (2H, brs), 3.5-3.6 (2H, m), 4.0-4.2 (2H, m), 4.9 (1H, q). ESI/MS (m/z): 225 (M+H)⁺.

【中間体実施例14】

3-アミノ-3-メチルブタン酸

3-メチルクロトン酸 (12.0g) をピリジン (40 ml) に溶解し、ベンジルアミン (12.8g) を加え、120℃で 3 時間撹拌した。室温に戻し、得られた懸濁溶液にアセトンを加え、結晶を濾取、洗浄した。減圧下乾燥し無色結晶として 3-ベンジルアミノ-3-メチルブタン酸 (10.3 g, Y. 42%) を得た。

ESI/MS; 208 (M+H)+, 206 (M-H)-.

上記で得られた 3-ベンジルアミノ-3-メチルブタン酸 (6.0 g) のエタノール (90 m1) 溶液に、6N 塩酸 (5.8 m1) を加えた。ここに、5%パラジウム-炭素 (2.4 g)、酢酸 (46 m1) を加え、水素雰囲気下、50℃で 5 時間撹拌した。不溶物を濾去し、濾液を減圧下濃縮した。析出した結晶をエーテルで洗浄後、減圧下乾燥し無色結晶として表記化合物 (4.4 g, Y. quant.) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 1.4 (6H, s), 2.7 (2H, s), 8.3 (3H, brs).

20 ESI/MS(m/z) : 118 (M+H) $^{+}$, 116 (M-H) $^{-}$.

【中間体実施例15】

4-メチル-1, 4-ペンタンジアミン

4-メチル-4-ニトロペンタン酸メチルエステル (5.00 g) をエタノール (25 m1) に溶解し、1N 水酸化ナトリウム水溶液を加え 1 日間撹拌した。減圧下濃縮し、クロロホルム、水を加え、水相をクロロホルムで洗浄した。水相に 2N 塩酸 (20 m1) を加え、クロロホルムで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、白色結晶として 4-メチル-4-ニトロペンタン酸 (4.32 g, Y.94%) を得た。 ¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm): 1.6 (6H, s), 2.2-2.3 (2H, m), 2.4-2.5 (2H, m), 10.8 (1H, brs).

¹H NMR; (CDCl₃) δ (ppm) : 1.6 (6H, s), 2.1-2.2 (2H, m), 2.2-3.3 (2H, m), 4.4 (2H, d), 6.0 (1H, brs), 7.3-7.4 (5H, m).

上記で得られた N-ベンジル-4-メチル-4-ニトロペンタン酸アミド (2.5 g) をテトラヒドロフラン (20 ml) に溶解し、0 \mathbb{C} に冷却した。 \mathbb{N} ボラン-テトラヒドロフラン錯体 (13 ml) を滴下後、室温で一晩撹拌した。再び 0 \mathbb{C} に冷却し、 \mathbb{N} 塩酸 (30 ml) を加え、 \mathbb{N} \mathbb{N} を加え、 \mathbb{N} をでにかられるでは、 \mathbb{N} をでにからいる。 \mathbb{N} をでにからいる。 \mathbb{N} をでにからいる。 \mathbb{N} をでにからいる。 \mathbb{N} をでにからいる。 \mathbb{N} を表し、 \mathbb

 1 H NMR; (CDCl₃) δ (ppm) : 1.4-1.5 (2H, m), 1.6 (6H, s), 2.0 (2H, dt), 2.6 (2H, t), 7.2-7.4 (5H, m).

20 上記で得られたベンジル-4-メチル-4-ニトロペンチルアミン (1.7 g) と 10% パラジウム-炭素 (500 mg) をエタノールに懸濁し、水素雰囲気下、60℃で1日撹 拌した。室温に戻し、セライト濾過後、減圧下濃縮した。2N 塩酸を加え酸性とし、エーテルで抽出した。水相に50%水酸化ナトリウム水溶液を加えアルカリ性とし、エーテルで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、表記化合物(420 mg, Y. 50%)を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 1.2 (6H, s), 1.5-1.6 (4H, m), 2.7-2.8 (2H, m). 【中間体実施例16】

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸アミド (475 mg) をエタノ

ール (5 ml) に溶解し、5N 水酸化ナトリウム水溶液 (2 ml) を加え 70℃で 1 時間 撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性 になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾 燥し白色結晶として表記化合物 (300 mg, Y. 63%) を得た。

5 ESI/MS; 178 $(M+H)^{+}$, 176 $(M-H)^{-}$.

【中間体実施例17】

2,5,7-トリメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

3-アミノ-5-メチルピラゾール (970 mg) とジアセト酢酸エチル (1.7 g) を酢酸 (5 ml) に溶解し 120℃で 3 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。

10 残渣にエタノール (5 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液 (2 ml) を加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (1.6 g, Y. 80%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 2.4 (3H, s), 2.5 (3H, s), 2.8 (3H, s), 6.5 (1H, s), 13.8 (1H, brs).

 $ESI/MS(m/z) : 206(M-H)^{-}$.

【中間体実施例18】

15

<u>7-メトキシ-2,5-ジメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸</u>

3-アミノ-5-メチルピラゾール (970 mg) とアセトマロン酸ジエチル (2.0 g)

- 20 を酢酸 (5 ml) に溶解し 120℃で 3 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮して、残渣にエタノールを加え 0℃に冷却した。析出した結晶を濾取し、冷エタノールで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として 7~ヒドロキシ-2,5-ジメチル-1,3a-ジヒドロピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (2.2 g, Y. 95%) を得た。
- 25 ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.3 (3H, t), 2.3 (3H, s), 2.4 (3H, s), 4.2 (2H, q), 6.0 (1H, s), 12.6 (1H, brs).

ESI/MS(m/z) : $236(M+H)^{+}$, $234(M-H)^{-}$.

上記で得られた 7-ヒドロキシ-2,5-ジメチル-1,3a-ジヒドロピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (235 mg) をアセトン (5 ml) に懸濁し、 炭酸カリウム(138 mg)を加え室温で30分撹拌した。ヨウ化メチル(1.0 ml)を加え2時間還流した。室温に冷却し、水を加えクロロホルムで抽出、有機相を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、得られた結晶をエタノール(5 ml)に溶解した。5N 水酸化ナトリウム水溶液(1 ml)を加え50℃で1時間撹拌した。室温に冷却し、水を加え、酢酸エチルにて洗浄した。水相に2N 塩酸を酸性になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-へキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物(162 mg, Y. 73%)を得た。 1 H NMR;(DMSO- d_6) δ (ppm):2.3 (3H, s), 2.7 (3H, s), 3.7 (3H, s), 6.4 (1H, s).

10 ESI/MS(m/z) : $222(M+H)^{+}$.

【中間体実施例19】

<u>5,7-ジメチル-2-フェニルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸</u>

3-アミノ-5-フェニルピラゾール (1.6g) とジアセト酢酸エチル (1.7g) を酢酸 (5.0 ml) に溶解し 120℃で 3 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。

15 残渣にエタノール (10 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液 (3 ml) を加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (2.1 g, Y. 78%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.6 (3H, s), 2.9 (3H, s), 7.2 (1H, s), 7.4 (1H, t), 7.5 (2H, t), 8.1 (1H, d), 13.9 (1H, brs).

 $ESI/MS(m/z) : 266(M-H)^{-}$.

【中間体実施例20】

2-メチル-7-トリフルオロメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

3-アミノ-5-メチルピラゾール (389 mg) と (エトキシメチリデン)トリフルオロアセト酢酸エチル (960 mg) をエタノール (10 ml) に溶解し 70℃で 1.5 時間撹拌した。濃塩酸 (1 ml) を加え、さらに 1 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。残渣にエタノール (10 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液 (3 ml) を加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗

浄した。滅圧下乾燥し白色結晶として表記化合物(102 mg, Y. 42%)を得た。 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm): 2.6 (3H, s), 2.9 (3H, s), 7.2 (1H, s), 7.4 (1H, t), 7.5 (2H, t), 8.1 (1H, d), 13.9 (1H, brs). ESI/MS(m/z): 244(M-H)⁻.

5 【中間体実施例21】

10

20

2-t-ブチル-5, 7-ジメチルピラゾロ[1, 5-a] ピリミジン-6-カルボン酸

3-アミノ-5-t-ブチルピラゾール (1.6 g) とジアセト酢酸エチル (1.7 g) を酢酸 (5 ml) に溶解し 120℃で 3 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。 残渣にエタノール (10 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液 (3 ml) を加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加えて析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 2.6 (3H, s), 2.9 (3H, s), 7.2 (1H, s), 7.4 (1H, t), 7.5 (2H, t), 8.1 (1H, d), 13.9 (1H, brs).

15 ESI/MS(m/z) : 246(M-H)⁻.

【中間体実施例22】

2-t-ブチル-7-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (2.1 g, Y. 78%) を得た。

アセト酢酸エチル (35.4 g) をアセトニトリル (200 m1) に溶解し、ジメチルホルムアミドジメチルアセタール (30.9 g) を加え、室温で一晩撹拌した。減圧下濃縮し、赤色オイルとして 2-ジメチルアミノメチレンアセト酢酸エチル (50.4 g, Y. 99%) を得た。

¹H NMR; (CDCl₃-d₆) δ (ppm) : 1.3 (3H, t), 2.3 (3H, s), 3.1 (6H, brs), 4.2 (2H, q), 7.7 (1H, s).

上記で得られた 2-ジメチルアミノメチレンアセト酢酸エチル (556 mg) と 3-25 アミノ-5-t-ブチルピラゾール (418 mg) をエタノール (10 ml) に溶解し 70℃で 1.5 時間撹拌した。濃塩酸 (1 ml) を加え、さらに 1 時間撹拌した。室温に冷却 し、減圧下濃縮した。残渣にエタノール (10 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液 を (3 ml) 加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗 浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加え析出した結晶を濾取し、水、n-へキ サンで洗浄した。減圧下乾燥し黄色結晶として表記化合物 (396 mg, Y. 57%) を 得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.4 (9H, s), 3.1 (3H, s), 6.8 (1H, s), 8.8 (1H, s), 13.5 (1H, brs).

5 ESI/MS(m/z) : 232(M-H)⁻.

【中間体実施例23】

7-メチル-2-フェニルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

3-アミノ-5-フェニルピラゾール (477 mg) と 2-N, N-ジメチルアミノメチレンアセト酢酸エチル (556 mg) をエタノール (10 ml) に溶解し 70℃で 1.5 時間撹10 拌した。濃塩酸 (1 ml) を加え、さらに 1 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。残渣にエタノール (10 ml) と 5N 水酸化ナトリウム水溶液を (3 ml)加え 70℃で 1 時間撹拌した。室温に冷却し水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加え析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し黄色結晶として表記化合物 (463 mg, Y. 61%) を得た。

5 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.2 (3H, s), 7.4 (1H, s), 7.5 (3H, m), 8.1 (2H, d), 8.9 (1H, s), 13.6 (1H, brs).

 $ESI/MS(m/z) : 252(M-H)^{-}$.

【中間体実施例24】

7-メトキシ-5-メチル-2-フェニルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

20 3-アミノ-5-フェニルピラゾール (1.56 mg) とアセトマロン酸ジエチル (2.00 g) を酢酸 (5.0 ml) に溶解し 120℃で 3 時間撹拌した。室温に冷却し、減圧下濃縮した。残渣にエタノールを加え 0℃に冷却した。析出した結晶を濾取し、冷エタノールで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として 7-ヒドロキシ-5-ジメチル-2-フェニル-1, 3a-ジヒドロピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (2.73 g, Y.92%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.3 (3H, t), 2.4 (3H, s), 4.3 (2H, q), 6.7 (1H, s), 7.4 (2H, t), 7.5 (2H, t), 8.0 (1H, d).

上記で得られた 7-ヒドロキシ-5-ジメチル-2-フェニル-1, 3a-ジヒドロピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (297 mg) をアセトン (5 m1)

に懸濁させ、炭酸カリウム (138 mg) を加え室温で 30 分撹拌した。ヨウ化メチル (1.0 ml) を加え 2 時間還流した。室温に冷却し、水を加えクロロホルムで抽出、 有機相を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、 得られた結晶をエタノール (5 ml) に溶解した。5N 水酸化ナトリウム水溶液 (1 ml) を加え 50 で 1 時間撹拌した。室温に冷却し、水を加え、酢酸エチルにて洗浄した。水相に 2N 塩酸を酸性になるまで加え析出した結晶を濾取し、水、n- キサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (121 mg, Y. 45%) を得た。 1 H NMR; (DMSO- 1 d₆) δ (ppm) : 2.7 (3H, s), 3.8 (3H, s), 7.2 (1H, s), 7.5 (1H, t), 7.5 (2H, dd), 8.0 (2H, d), 13.5 (1H, brs).

10 【中間体実施例25】

15

5-ヒドロキシ-2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

3-アミノ-5-メチルピラゾール (971 mg) のクロロホルム (20 ml) 溶液に 0℃ でトリエチルアミン (2.02 g)、ベンジルオキシカルボニルクロライド (1.71 g) を滴下し 18 時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒; n-ヘキサン: 酢酸エチル 2:1) に供し(5-メチル-2H-ピラゾール-3-イル)-カルバミン酸ベンジルエステル (1.65 g, Y.67%) を得た。

上記で得られた (5-メチル-2H-ピラゾール-3-イル) -カルバミン酸ベンジルエステル (600 mg)、エトキシメチレンマロン酸ジエチル (1.80 g) の混合液を 100° で 18 時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒; n-ヘキサン:酢酸エチル 3:1) に供し 2-(5-ベンジルオキシカルボニルアミノ -3-メチルピラゾロ-1-イルメチレン) マロン酸ジエチルエステル (700 mg, Y. 67%) を得た。

上記で得られた 2-(5-ベンジルオキシカルボニルアミノ-3-メチルピラゾール-1-イルメチレン)マロン酸ジエチルエステル (100 mg) に 4N 塩酸/1,4-ジオキサン (2 m1) を加え、22 時間撹拌した。析出した結晶を遮取し、減圧下乾燥して <math>5-ヒドロキシ-2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (40 mg, Y. 73%) を得た。

中間体実施例24の方法を参考に、上記で得られた5-ヒドロキシ-2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル(154 mg)を加水分解し

て表記化合物 (136 mg, Y. quant.) を得た。

 1 H NMR; (DMSO- d_{6}) δ (ppm) : 2.3 (3H, s), 6.3 (1H, s), 8.6 (1H, s).

【中間体実施例26】

7-ヒドロキシ-2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

5 中間体実施例24の方法を参考に、7-メトキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステルを加水分解して表記化合物を得た。

 1 H NMR; (DMSO- d_{6}) δ (ppm) : 2.3 (3H, s), 6.3 (1H, s), 8.8 (1H, s).

【中間体実施例27】

20

2-ヒドロキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

10 ナトリウムメトキシド (1.40 g) のテトラヒドロフラン (50 ml) 溶液にアセトニトリル (2.04 ml) を加え、1.5 時間還流した。室温に戻し、メトキシ酢酸メチルエステル (2.57 ml) を加え一晩還流した。室温に戻し、水を加え IN 塩酸で pH7にして、エーテルで抽出した。有機相を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒; n-4サン:酢酸エチル 2:1) に供し 4-メトキシ-3-オキソブチロニトリル (1.14g, Y.39%) を得た。

上記で得られた 4-メトキシ-3-オキソブチロニトリル (1.14 g) のエタノール (50 ml) 溶液にヒドラジン一水和物 (0.49 ml) を加え、17 時間還流した。室温 に戻し、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 50:1) に供し5-メトキシメチル-2H-ピラゾール-3-イルアミン (684 mg, Y.53%) を得た。

上記で得られた 5-メトキシメチル-2H-ピラゾール-3-イルアミン (684 mg) の エタノール(50 ml)溶液に 2-ホルミル-3-オキソプロピオン酸エチルエステル(775 mg) を加え、一晩撹拌した。減圧下濃縮し、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出した。有機相を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;n-ヘキサン:酢酸エチル 4:1)に供し 2-メトキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (878 mg, Y. 69%) を得た。

上記で得られた 2-メトキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

エチルエステル (20 mg) のジクロロメタン (2 ml) 溶液に、-70℃で 1M 三臭化ホウ素/ジクロロメタン溶液 (0.51 ml) を滴下した。撹拌しながら 4.5 時間かけて-70℃から-50℃に昇温した後、2 時間かけて-50℃から室温に昇温した。0℃に冷却し、水を加えて酢酸エチルで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、2-ヒドロキシメチルピラブロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (19 mg, Y. quant.) を得た。

上記で得られた 2-ヒドロキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル (19 mg) のテトラヒドロフラン (1 ml) 溶液に 5N 水酸化ナトリウム水溶液 (0.1 ml) を加え、室温で 17 時間撹拌した。水を加えて酢酸エチルで洗浄した。水相を 2N 塩酸で酸性にして酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣を熱酢酸エチルに溶解して濾過した。濾液を

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 4.7 (2H, s), 6.8 (1H, s), 8.8 (1H, d), 9.3-9.4 (1H, m).

15 【中間体実施例28】

<u>2-メトキシメチルピラゾロ[1,5-a]</u>ピリミジン-6-カルボン酸

減圧下濃縮して表記化合物(11 mg, Y. 65%)を得た。

中間体実施例27の中間体、2-メトキシメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステルを中間体実施例27の方法を参考に、加水分解して表記化合物を得た。

20 ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.4 (3H, s), 4.6 (2H, s), 6.8 (1H, s), 8.9 (1H, d), 9.4-9.5 (1H, m).

 $ESI/MS(m/z) : 206 (M-H)^{-}$

【中間体実施例29】

<u>1-メチル-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

25 1H-インドール-3-カルボン酸 (960 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (15 ml) に溶解し 0℃に冷却した。水素化ナトリウム (720 mg) を 2 回に分けて加え、室温に戻し 1 時間撹拌した。再び 0℃に冷却しヨウ化メチル (0.67 ml) の N, N-ジメチルホルムアミド (5 ml) 溶液をゆっくりと滴下し、室温に戻し 2 時間撹拌した。0℃に冷却し、反応液に氷を加え、さらに水 (50 ml) を加え析出した結晶を濾取し、

水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し黄色結晶として表記化合物 (910 mg, Y. 87%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 3.9 (3H, s), 7.2 (1H, dd), 7.3 (1H, dd), 7.5 (1H, d), 8.0 (1H, d), 8.1 (1H, s), 11.9 (1H, brs).

 $5 \text{ ESI/MS}(m/z) : 174(M-H)^{-}$.

中間体実施例29の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。 合成した化合物とデータを表2に示した。

【表2】

中間体 実施例	化合物名	ĖSI/MS(m/z)
30	1-メチル-1H-インドール-4-カルボン酸	174 (M-H)
31	1-メチル-1H-インドール-5-カルポン酸	176 (M+H)+ 174 (M-H)-
32	1-メチル-1H-インドール-6-カルボン酸	176 (M+H)+ 174 (M-H)-

10

【中間体実施例33】

1-メチル-1H-インドール-7-カルボン酸

1H-インドール-7-カルボン酸メチルエステル (546 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (8 m1) に溶解し 0℃に冷却した。水素化ナトリウム (370 mg) を加え、そのまま 30 分間撹拌した。ヨウ化メチル (0.38 m1) をゆっくりと滴下し、室温に戻し 2 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。

上記化合物に 1,4-ジオキサン (14 ml) と 1N 水酸化ナトリウム水溶液 (14 ml)

を加えて40℃で17時間撹拌した。2N塩酸で酸性としてクロロホルムで抽出した。 無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。析出物を濾取し、n-ヘキサンで洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物(296 mg, Y. 55%)を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 3.8 (1H, s), 6.5 (1H, d), 7.1 (1H, t), 7.4 (1H, d), 7.5 (1H, dd), 7.7 (1H, dd).

ESI/MS(m/z): 176 $(M+H)^+$, 174 $(M-H)^-$.

中間体実施例33の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。 合成した化合物とデータを表3に示した。

10 【表3】

中間体 実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
34	4-メトキシ-1-メチル-1H-インドール-2-カルボン 酸	204 (M-H)
35	6-メトキシ-1-メチル-1H-インドール-2-カルボン 酸	206 (M+H) ⁺ 204 (M-H) ⁻
36	4,6-ジメトキシ-1-メチル-1H-インドール-2-カル ボン酸	236 (M+H) ⁺ 234 (M-H) ⁻
37	5-メトキシ-1,2 ジメチル-1H-インドール-3-カル ボン酸	220 (M+H) ⁺ 218 (M-H) ⁻

【中間体実施例38】

<u>5-メトキシ-1-メチル-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

酢酸 (8.0 ml) に 4-メトキシフェニルヒドラジン塩酸塩 (200 mg)、3,3-ジメトキシプロピオン酸メチルエステル(194 mg)を加えて 70℃で 4.5 時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒;酢酸エチル:n-ヘキサン 1:5 → 1:3) に供し 5-メトキシ-1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステル (259 mg, Y. 97%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 3.8 (3H, s), 3.9 (3H, s), 6.8 (1H, dd), 7.4 (1H, d), 7.5 (1H, d), 8.0 (1H, s), 11.8 (1H, brs).

ESI/MS(m/z) : 204 (M-H) -.

上記で得られた 5-メトキシ-1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステル (121 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (1.5 ml) に溶解し 0℃に冷却した。水素化ナトリウム (47 mg) を加え、そのまま 30 分間撹拌した。ヨウ化メチル (55 μ1) を滴下し、室温に戻して 1 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈し、有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。

10 上記化合物に 1,4-ジオキサン (4 ml) と 1N 水酸化ナトリウム水溶液 (4 ml) を加えて 40℃で 18 時間撹拌した。 2N 塩酸で酸性として析出物を濾取し、水で洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物 (57 mg, Y. 52%) を得た。

 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.7 (3H, s), 3.8 (3H, s), 6.8 (1H, dd), 7.4 (1H, d), 7.5 (1H, d), 7.9 (1H, s), 11.9 (1H, brs).

15 ESI/MS(m/z) : 206 (M+H)⁺, 204 (M-H)⁻.

【中間体実施例39】

7-メトキシ-1-メチル-<u>1H-インドール-5-カルボン酸</u>

文献 (J. Org. Chem., 1996, 61, 5804-5812) 記載の方法に従い、3-メトキシ-4-アンスラニル酸メチルエステルより表記化合物を得た。

20 ¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 3.9 (3H, s), 4.0 (3H, s), 6.5 (1H, d), 7.2 (1H, s), 7.3 (1H, d), 7.9 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 206 (M+H)⁺, 204 (M-H)⁻.

【中間体実施例40】

1-(2,2-ジメチルプロピル)-1H-インドール-3-カルボン酸

25 1H-インドール-3-カルボン酸 (208 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (10 ml) に溶解し、水素化ナトリウム (154 mg) を加え、室温で 10 分間撹拌した。反応液にヨウ化ネオペンチル (0.25 ml) を加え、80℃で 15 時間撹拌した。水を加え酢酸エチルで洗浄した。水相を 1N 塩酸で pH6 にして酢酸エチルで抽出し、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマ

トグラフィー(流出溶媒; n-ヘキサン:酢酸エチル 4:1)に供し表記化合物 (264 mg, Y. 89%) を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 1.0 (9H, s), 3.9 (2H, s), 7.2-7.3 (2H, m), 7.3-7.4 (1H, m), 7.9 (1H, s), 8.2-8.3 (1H, m).

5 ESI/MS (m/z) : 232 $(M+H)^+$, 230 $(M-H)^-$.

【中間体実施例41】

<u>1-イソブイル-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

中間体実施例 4 0 の方法を参考に、1H-インドール-3-カルボン酸 (251 mg)、ヨウ化イソブチルを用いて表記化合物 (121 mg, Y. 36%) を得た。

10 ¹H NMR; (CDCl₃) δ (ppm) : 0.9 (6H, d), 2.2-2.3 (1H, m), 3.9 (2H, d), 7.2-7.3 (2H, m), 7.3-7.4 (1H, m), 7.9 (1H, s), 8.2-8.3 (1H, m).

ESI/MS(m/z) : 218 (M+H) $^{+}$, 216 (M-H) $^{-}$.

【中間体実施例42】

<u>1-(2,2-ジメチルプロピル)-1H-インドール-5-カルボン酸</u>

中間体実施例 4 O の方法を参考に、1H-インドール-5-カルボン酸メチルエステル (825 mg)、ヨウ化ネオペンチルを用いて表記化合物 (473 mg, Y. 43%) を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm): 1.0 (9H, s), 3.9 (2H, s), 6.6 (1H, d), 7.1 (1H, d), 7.3 (1H, d), 7.9 (1H, dd), 8.4 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 232 (M+H) $^{+}$, 230 (M-H) $^{-}$.

20 【中間体実施例43】

1-イソブチル-1H-インドール-5-カルボン酸

中間体実施例 4 O の方法を参考に、1H-インドール-5-カルボン酸メチルエステル(1.02 g)、ヨウ化イソブチルを用いて表記化合物(375 mg, Y. 30%)を得た。 1 H NMR;(CDCl $_{3}$) δ (ppm): 0.9 (6H, d), 2.1-2.2 (1H, m), 3.9 (2H, d), 6.6

25 (1H, d), 7.1 (1H, d), 7.3 (1H, d), 7.9 (1H, dd), 8.4 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 218 $(M+H)^+$, 216 $(M-H)^-$.

【中間体実施例44】

<u>1-ベンジルオキシメチル-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステル (1.00g) を N, N-ジメチルホルム

アミド (12 ml) に溶解し0℃に冷却した。水素化ナトリウム (0.46 g) を 2 回に分けて加え、そのまま 30 分間撹拌した。ベンジルオキシメチルクロライド(2.4 ml) をゆっくりと滴下し、室温に戻して 2 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。

上記化合物に 1,4-ジオキサン (20 ml) と 1N 水酸化ナトリウム水溶液 (20 ml) を加えて 40℃で 18 時間撹拌した。2N 塩酸で酸性としてクロロホルムで抽出した。 無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。残渣は n-ヘキサンから結晶化を行い、減圧下乾燥して表記化合物 (1.3g, Y. 83%) を得た。

10 ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 5.7 (2H, s), 7.2-7.4 (7H, m), 7.6 (1H, d), 8.0 (1H, d), 8.2 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 282 (M+H)⁺, 280 (M-H)⁻.

【中間体実施例45】

1-メトキシメチル-1H-インドール-3-カルボン酸

15 1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステル (500 mg) を N, N-ジメチルホルム アミド (7.5 ml) に溶解し 0℃に冷却した。水素化ナトリウム (340 mg) を加え、 そのまま 30 分間撹拌した。メトキシメチルクロライド (0.43 ml) をゆっくりと滴 下し、室温に戻し1時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して有機相を 2N 塩酸、飽和 炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥 した後、減圧下濃縮した。

上記化合物に 1,4-ジオキサン(15 ml)と 1N 水酸化ナトリウム水溶液(15 ml)を加えて 40° で 16 時間撹拌した。2N塩酸で酸性としてクロロホルムで抽出した。 無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。 析出物を濾取し、エーテルで洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物(342 mg, Y. 58%)を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.1 (3H, s), 5.6 (2H, s), 7.2-7.3 (2H, m), 7.6 (1H, d), 8.0 (1H, d), 8.2 (1H, d).

ESI/MS(m/z) : 206 $(M+H)^+$, 204 $(M-H)^-$.

【中間体実施例46】

1-アセトキシメチル-1H-インドール-3-カルボン酸

1H-インドール-3-カルボン酸(400 mg)を N, N-ジメチルホルムアミド(6 ml)に溶解し 0℃に冷却した。水素化ナトリウム(500 mg)を 2 回に分けて加え、そのまま 30 分間撹拌した。酢酸プロモメチルエステル(0.32 ml)をゆっくりと滴下し0℃で 15 分間、室温に戻し 45 分間撹拌した。0℃に冷却して水を加えた後、2N 塩酸で酸性として酢酸エチルで抽出した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 50:1)に供し表記化合物(354 mg, Y. 61%)を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 2.0 (3H, s), 6.2 (2H, s), 7.2-7.4 (2H, m), 7.6 (1H, d), 7.9 (1H, s), 8.0 (1H, d).

· 10 ESI/MS(m/z) : 233 (M+H)+.

【中間体実施例47】

15

20

1-ベンジルオキシメチル-1H-インドール-5-カルボン酸

1H-インドール-5-カルボン酸メチルエステル(500 mg)を N, N-ジメチルホルムアミド(6.0 ml)に溶解した。0℃に冷却して水素化ナトリウム(230 mg)を加え30分間撹拌した。ベンジルクロロメチルエーテル(1.2 ml)を加えて室温で2時間撹拌した。酢酸エチルで抽出し、有機相を2N塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮した。残渣に1,4-ジオキサン(10 ml)と1N水酸化ナトリウム水溶液(5 ml)を加えて40℃で22時間撹拌した。2N塩酸で酸性とした後、クロロホルムで抽出した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮した。析出物を濾取し、n-ヘキサンで洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物(740 mg, Y. 92%)を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₈) δ (ppm) : 4.4 (2H, s), 5.7 (2H, s), 6.6 (1H, d), 7.2-7.4 (5H, m), 7.6-7.7 (3H, m), 7.8 (1H, d), 8.2 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 280 (M-H) -.

25 【中間体実施例48】

1-ヒドロキシメチル-1H-インドール-5-カルボン酸

中間体実施例 4 7 で得られた 1-ベンジルオキシメチル-1H-インドール-5-カルボン酸 (380 mg) をエタノール (6.5 ml) に懸濁した。10%パラジウム-炭素 (190 mg) を加えて水素雰囲気下、60℃で 47 時間撹拌した。不溶物を濾去し、減圧下濃

縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 50:1) に供し表記化合物 (120 mg, Y. 48%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 5.5 (2H, s), 6.5 (1H, d), 7.5 (1H, d), 7.6 (1H, d), 7.7 (1H, d), 8.2 (1H, s).

5 【中間体実施例49】

1-メトキシメチル-1H-インドール-5-カルボン酸

1H-インドール-5-カルボン酸メチルエステル(500 mg)と、クロロメチルメチルエーテル (0.43 m1) から中間体実施例 <math>45 の方法を参考に表記化合物(190 mg, Y. 70%)を得た。

10 ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 5.5 (2H, s), 6.5 (1H, d), 7.5 (1H, d), 7.6 (1H, d), 7.7 (1H, d), 8.2 (1H, s).

【中間体実施例50】

1-(2,2-ジメチル)プロピル-5-メトキシ-1H-インドール-3-カルボン酸

5-メトキシ-IH-インドール-5-カルボン酸メチルエステル (357 mg) を N,N-ジメチルホルムアミド (17 ml) に溶解した。水素化ナトリウム (209 mg) を 3 回に分けて加え、そのまま 15 分間撹拌した。ヨウ化ネオペンチル (0.35 ml) を滴下し80℃で 15 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈し、有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー (展開溶媒;酢酸エチル: n-ヘキサン 1:3) に供し 1-(2,2-ジメチル)プロピル-5-メトキシ-1H-インドール-3-カルボン酸ネオペンチルエステル (114 mg, Y. 20%)、1-(2,2-ジメチル)プロピル-5-メトキシ-1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステル (130 mg, Y. 27%) を得た。

上記で得られた 1-(2,2-ジメチル)プロピル-5-メトキシ-1H-インドール-3-カ 25 ルボン酸ネオペンチルエステル (114 mg) に 1,4-ジオキサン (2.5 ml) と 1N 水 酸化ナトリウム水溶液 (2.5 ml) を加えて 40℃で 15 時間撹拌した。エタノール (3 ml) を加えて 70℃で 24 時間撹拌した。2N 塩酸で酸性としてクロロホルムで 抽出した。無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、減圧下濃縮して表記化合物 (73 mg, Y. 81%) を得た。 $^{1}\text{H NMR};$ (DMSO-d₆) δ (ppm) : 0.9 (9H, s), 3.7 (3H, s), 4.0 (2H, s), 6.8 (1H, dd), 7.4 (1H, d), 7.5 (1H, d), 7.8 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 262 (M+H)⁺, 260 (M-H)⁻.

【中間体実施例51】

5 <u>1-(2, 2-ジメチル)プロピル-5-メチル-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

中間体実施例50の方法と同様にして5-メチル-1H-インドール-3-カルボン酸メチルエステルより表記化合物を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 0.9 (9H, s), 2.4 (3H, s), 4.0 (2H, s), 7.0 (1H, d), 7.4 (1H, d), 7.8 (1H, s), 7.8 (1H, s).

10 ESI/MS(m/z): 246 (M+H)⁺, 244 (M-H)⁻.

【中間体実施例52】

15

20

<u>1-(2, 2-ジメチル)プロピル-5-ヒドロキシ-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

1-(2,2-ジメチル)プロピル-5-メトキシ-1H-1インドール-3-カルボン酸(102 mg)をジクロロメタン(3 ml)に溶解して-78℃に冷却した。1 M = 臭化ホウ素/ジクロロメタン溶液(1.2 ml)をゆっくりと滴下して、-78℃から 0℃に戻しながら 1 時間撹拌した。 クロロホルムで希釈し、1 N 水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、有機相を分取した。水相は 2 N 塩酸で酸性としてクロロホルムで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮して表記化合物(78 mg, Y.80%)を得た。1 H 1 NMR;(1 DMSO-d_6) 1 O_6 (1 ppm): 1 O_6 (1 S_6) 1 O_6 (1 H_6) 1 O_6 (1 H_6) 1 M_6 (1 H_6) 1 O_6 (1 H_6) 1 O_6

ESI/MS(m/z) : 248 $(M+H)^+$, 246 $(M-H)^-$.

【中間体実施例53】

<u>1-(2, 2-ジメチルプロピオニルオキシメチル)-1H-インドール-3-カルボン酸</u>

1H-インドール-3-カルボン酸 (400 mg) の N, N-ジメチルホルムアミド (4 ml) 溶液を氷冷下、水素化ナトリウム (218 mg) を加え 30 分撹拌した。2,2-ジメチルプロピオン酸クロロメチルエステル (373 mg)を加え室温に戻し 2 時間撹拌した。水を加え水相をエーテルで洗浄した。水相を 2N 塩酸で酸性にし、エーテルで抽出した。有機相を飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、橙色結晶として表記化合物 (540 mg, Y. 79%) を得た。

ESI/MS(m/z) : 276 (M+H)⁺, 274 (M-H)⁻.

【中間体実施例54】

1-t-ブトキシカルボニルメチル-1H-インドール-5-カルボン酸

1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (600 mg) の N, N-ジメチルホルムアミド (2 ml) 溶液に氷冷下、水素化ナトリウム (115 mg) を加え 30 分撹拌した。プロモ酢酸-t-ブチルエステル (562 mg) を加えて 2 時間撹拌した。水を加えて、水相を中性にし、ジクロロメタンで抽出した。有機相を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、1-t-ブトキシカルボニルメチル-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (944 mg, Y. quant.) を得た。

10 上記で得られた 1-t-ブトキシカルボニルメチル-1H-インドール-5-カルボン酸 ベンジルエステル (800 mg) をエタノールに溶解し、5%パラジウム-炭素 (160 mg) を加え水素雰囲気下、室温で一晩撹拌した。不溶物を遮去し、濾液を減圧下濃縮して、表記化合物 (670 mg, Y. quant.) を得た。

ESI/MS(m/z) : 276 (M+H) $^+$, 274 (M-H) $^-$.

15 【中間体実施例55】

20

1-メチル-2, 3-ジヒドロ-1H-インドール-5-カルボン酸

1-メチル-1H-インドール-5-カルボン酸 (100 mg) にジクロロメタン (2 ml) とトリエチルシラン (1 ml) を加えた。0℃に冷却してトリフルオロ酢酸 (1 ml) を 滴下し、室温に戻して 2 時間撹拌した。減圧下濃縮し、析出物を濾取した。エーテルで洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物 (66 mg, Y. 65%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.7 (3H, s), 2.9 (2H, t), 3.4 (2H, t), 6.4 (1H, d), 7.5 (1H, s), 7.6 (1H, d).

ESI/MS(m/z): 178 (M+H)⁺, 176 (M-H)⁻.

【中間体実施例56】

25 1-アセチル-1H-インドール-3-カルボン<u>酸</u>

1H-インドール-3-カルボン酸 (400 mg)、酢酸ナトリウム (0.96 g) を無水酢酸 (4.8 ml) に懸濁した。110℃で 16 時間撹拌した後、クロロホルムで抽出した。 有機相を 2N 塩酸で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒; ジクロロメタン:メタノール 50:1)

に供し表記化合物 (170 mg, Y. 34%) を得た。

 $^{1}\text{H NMR}$ (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.7 (3H, s), 7.3-7.4 (2H, m), 8.0-8.1 (1H, m), 8.3-8.4 (1H, m), 8.4-8.5 (1H, m).

 $ESI/MS(m/z) : 202 (M-H)^{-}$

5 【中間体実施例57】

<u>1-アセチル-2,3-ジヒドロ-1H-インドール-5-カルボン酸</u>

1H-インドール-5-カルボン酸(2.0~g)を N, N-ジメチルホルムアミド(15~ml)に溶解した。ベンジルクロライド(1.53~ml)、炭酸カルシウム(3.4~g)を加えて室温で 39 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素 10~ ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮した。析出してきた固体を濾取し、n-ヘキサンで洗浄後、減圧下乾燥してインドール-5-カルボン酸ベンジルエステル(2.6~g, Y. 85%)を得た。 $^{1}H~NMR$;($DMSO-d_6$) $\delta~$ (ppm):5.3~(2H, s), 6.6~(1H, s), 7.3-7.5~(7H, m), 7.7~(1H, d), 8.3~(1H, s), 11.5~(1H, brs).

15 ESI/MS(m/z) : $252(M+H)^+$, $250(M-H)^-$.

20

上記で得られたインドール-5-カルボン酸ベンジルエステル($1.0\,\mathrm{g}$)を N,N-ジメチルホルムアミド($10\,\mathrm{ml}$)に溶解した。 $0\,\mathrm{C}$ に冷却して水素化ナトリウム($0.32\,\mathrm{g}$)を加えて $30\,\mathrm{G}$ 間撹拌した。アセチルクロライド($1.3\,\mathrm{ml}$)を加えて室温で $8\,\mathrm{H}$ 時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して有機相を $2N\,\mathrm{L}$ 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。有機相は無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;酢酸エチル:n-ヘキサン $1:7\to1:4$)に供し 1-アセチル-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル($1.1\,\mathrm{g}$, Y.97%)を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.6 (3H, s), 5.3 (2H, s), 6.9 (1H, d), 7.3-7.5 (5H, m), 7.9 (1H, dd), 7.9 (1H, d), 8.3 (1H, d), 8.4 (1H, d). ESI/MS(m/z) : 294(M+H)⁺, 292(M-H)⁻.

上記で得られた 1-アセチル-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (550 mg) をエタノール (9 ml) に懸濁した。10%パラジウム-炭素を加え、水素 雰囲気下、室温で 16 時間撹拌した。不容物を濾去した後、減圧下濃縮した。析出

した結晶を濾取し、エーテルで洗浄後、減圧下乾燥して表記化合物 (180 mg, Y. 48%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.1 (3H, s), 3.1 (2H, t), 4.1 (2H, t), 7.7-7.8 (2H, m), 8.0 (1H, d).

5 ESI/MS(m/z) : 206(M+H)⁺, 204(M-H)⁻.

【中間体実施例58】

1-アセチル-1H-インドール-5-カルボン酸

1-アセチル-2, 3-ジヒドロ-1H-インドール-5-カルボン酸(100 mg)を 1, 4-ジオキサン(3 m1)に懸濁して 2, 3-ジクロロ-5, 6-ジシアノ-p-ベンゾキノン(445 mg)

- 10 を加えて110℃で16時間撹拌した。固形物を濾去した後、減圧下濃縮した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(展開溶媒;ジクロロメタン:メタノール 20:
 1) に供し表記化合物(98 mg, Y. 99%)を得た。
 - ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.6 (3H, s), 6.8 (1H, d), 7.9 (1H, d), 7.9 (1H, d), 8.2 (1H, s), 8.3 (1H, d).
- 15 ESI/MS (m/z): 203 $(M+H)^+$, 202 $(M-H)^-$.

【中間体実施例59】

1-ベンゾイル-1H-インドール-5-カルボン酸

1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (300 mg) の N, N-ジメチルホルムアミド (2 m1) 溶液に氷冷下、水素化ナトリウム (58 mg) を加え 30 分撹拌した。ベンゾイルクロライド (202 mg) を加えて 2 時間撹拌した。ジクロロメタンで希釈して有機相を 2N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し淡橙色結晶として1-ベンゾイル-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (500 mg, Y. quant.) を得た。

25 上記で得られた 1-ベンゾイル-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (100 mg) をエタノールに溶解し、5%パラジウム-炭素 (20 mg) を加え水素雰囲 気下、室温で一晩撹拌した。不溶物を濾去し、濾液を減圧下濃縮し、白色結晶として表記化合物 (50 mg, Y. 66%) を得た。

ESI/MS(m/z) : 266 (M+H)⁺, 264 (M-H)⁻.

【中間体実施例60】

1-(2,2-ジメチルプロピオニル)-1H-インドール-5-カルボン酸

1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (276 mg) の N, N-ジメチルホルムアミド (2 ml) 溶液に氷冷下、水素化ナトリウム (53 mg) を加え 30 分撹拌した。2,2-ジメチルプロピオニルクロライド (162 mg) を加えて 2 時間撹拌した。水を加えて、水相を中性にし、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、淡橙色結晶として 1-(2,2-ジメチルプロピオニル)-1H-インドール-5-カルボン酸ベンジルエステル (320 mg, Y. 87%) を得た。

上記で得られた 1-(2,2-ジメチルプロピオニル)-1H-インドール-5-カルボン酸 10 ベンジルエステル (220 mg) をエタノールに溶解し、5%パラジウム-炭素 (44 mg) を加え水素雰囲気下、室温で一晩撹拌した。不溶物を濾去し、濾液を減圧下濃縮して、表記化合物 (140 mg, Y. 86%) を得た。

ESI/MS(m/z) : 246 (M+H) $^{+}$, 244 (M-H) $^{-}$.

【中間体実施例61】

mg, Y. 57%) を得た。

20

15 4-メトキシベンゾチアゾール-6-カルボン酸

4-アミノ-3-メトキシ安息香酸(1.0 g)とチオシアン酸アンモニウム(910 mg)をメタノール(15 m1)に溶解した。これに、 $0 \mathbb{C}$ で臭素(0.30 m1)のメタノール(3.0 m1)溶液をゆっくり滴下した。その後、室温で 2 時間撹拌し、氷(<math>50 g)を加えた。析出した結晶を濾取し、減圧下乾燥して得られた白色結晶(760 mg)を水(3.0 m1)とエタノール(3.0 m1)の混合溶媒中、硫化ナトリウム(1.6 g)と $90 \mathbb{C}$ で 2 時間撹拌した。冷却後、<math>90%ギ酸で酸性にし、析出した結晶を濾取、減圧下乾燥し、黄色結晶として 4-アミノ-5-メルカプト-3-メトキシ安息香酸(670

 1 H NMR; (DMSO- d_{6}) δ (ppm) : 3.8 (3H, s), 7.1 (1H, brs), 7.4 (1H, brs).

25 ESI/MS(m/z): 200 (M+H) +, 198 (M-H) -.

上記で得られた 4-アミノ-5-メルカプト-3-メトキシ安息香酸 (670 mg) を 90% ギ酸 (6.0 ml) 中、50℃に加熱し、これに、亜鉛粉末 (15 mg) を加えた。100℃ で 2 時間撹拌し、室温に冷却後、析出した結晶を濾取し、水で洗浄後、減圧下乾燥し、白色結晶として表記化合物 (470 mg, Y. 67%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 4.0 (3H, s), 7.5 (1H, d), 8.3 (1H, d), 9.4 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 210 (M+H) +, 208 (M-H) -.

【中間体実施例62】

5 5-メトキシベンゾチアゾール-6-カルボン酸

中間体実施例 6 1 と同様の方法で、4-アミノ-2-メトキシ安息香酸(2.8 g)から表記化合物(1.3 g, Y. 38%)を得た。

ESI/MS(m/z) : 210 (M+H) +, 208 (M-H) -.

【中間体実施例63】

10 4-メトキシ-2-メチルベンゾチアゾール-6-カルボン酸

4-アミノ-3-メルカプト-5-メトキシ安息香酸(500 mg)をテトラヒドロフラン (15 ml)に溶解し-78℃に冷却した。無水酢酸(0.26 ml)を加え、30分かけて室温に戻し、3時間撹拌した。減圧下濃縮し、白色結晶として表記化合物(550 mg, Y.99%)を得た。

15 1 H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.8 (3H, s), 3.9 (3H, s), 7.4 (1H, s), 8.2 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 222 (M-H) -.

【中間体実施例64】

4-メトキシ-2-トリフルオロメチルベンゾチアゾール-6-カルボン酸

4-アミノ-3-メルカプト-5-メトキシ安息香酸(400 mg)をテトラヒドロフラン (15 ml)に溶解し-78℃に冷却した。無水トリフルオロ酢酸(0.31 ml)を加え、30分かけて室温に戻し、30分間撹拌した。減圧下濃縮し、白色結晶として表記化合物(550 mg, Y. 99%)を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 4.0 (3H, s), 7.6 (1H, s), 8.5 (1H, s).

25 【中間体実施例65】

2-メチルベンゾチアゾール-6-カルボン酸

4-アミノ安息香酸 (13 g) とチオシアン酸アンモニウム (6.9 g) をメタノール (200 ml) に懸濁し、氷浴中で-15℃に冷却した。臭素 (4.7 ml) を含むメタノール溶液 (40 ml) をゆっくりと滴下した。室温に戻し、2 時間撹拌し、氷水 (500 ml)

を加え、析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として 4-アミノ-3-チオシアナト安息香酸 (9.4 g, Y. 53%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 6.6 (2H, brs), 6.8 (1H, d), 7.7 (1H, dd), 7.9 (1H, d).

5 ESI/MS(m/z): 193 (M-H) -.

硫化ナトリウム (25 g) を水 (60 ml) とエタノール (60 ml) に懸濁し、 40° で、硫化ナトリウムが溶解したことを確認した後、上記で得られた $4-アミノ-3-チオシアナト安息香酸 (10 g) を加えた。<math>90^{\circ}$ に昇温しそのまま 2 時間撹拌した。室温に戻し、90%ギ酸溶液を酸性になるまで加え、析出した結晶を濾取し、水、n-

10 ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し淡黄色結晶として 4-アミノ-3-メルカプト安 息香酸 (8.8 g, Y. 96%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 6.6 (2H, brs), 6.8 (1H, d), 7.7 (1H, dd), 7.9 (1H, d).

ESI/MS(m/z) : 168 (M-H) -.

- 15 上記で得られた 4-アミノ-3-メルカプト安息香酸 (170 mg) とチオアセトアミド (83 mg) をエチレングリコール (1.5 ml) に懸濁した。濃塩酸 (0.1 ml) を加え 100℃で 7 時間撹拌した。室温に戻し、冷水を加え析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (150 mg, Y. 78%)を得た。
- 20 ESI/MS(m/z): 192 (M-H)

【中間体実施例66】

25

<u>4-メトキシ-2-フェニルベンゾチアゾール-6-カルボン酸</u>

4-アミノ-3-メルカプト-5-メトキシ安息香酸 (600 mg) とチオベンズアミド (450 mg) をエチレングリコール (10 ml) に懸濁した。濃塩酸 (1.0 ml) を加え $60 ^{\circ}$ で 7 時間撹拌した。室温に戻し、冷水を加え析出した結晶を濾取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物 (280 mg, Y. 32%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 4.0 (3H, s), 7.5 (1H, d), 7.5-7.6 (3H, m), 8.1-8.2 (2H, m), 8.3 (1H, d).

ESI/MS(m/z) : 284 (M-H) -.

【中間体実施例67】

2-フェニルベンゾチアゾール-6-カルボン酸

中間体実施例 6 6 と同様の方法で 4-アミノ-3-メルカプト安息香酸 (1.7g) から表記化合物 (1.9 g, Y. 74%) を得た。

ESI/MS(m/z) : 254 (M-H) -.

【中間体実施例68】

2-オキソ-2, 3-ジヒドロベンゾチアゾール-6-カルボン酸

4-アミノ-3-メルカプト安息香酸(680 mg)をテトラヒドロフラン(20 m1)に 溶解し炭酸カリウム(550 mg)を加え、室温で30分間撹拌した。-78℃に冷却し、トリホスゲン(400 mg)を加え1時間撹拌した。室温に戻し、減圧下溶媒を3分の1になるまで濃縮した。水(20 m1)とギ酸を酸性になるまで加え、析出した結晶を遮取し、水、n-ヘキサンで洗浄した。減圧下乾燥し白色結晶として表記化合物(740 mg, Y. 95%)を得た。

15 1 H NMR; (DMSO- d_{6}) δ (ppm) : 6.3 (1H, brs), 7.1 (1H, d), 7.8 (1H, d), 8.1 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 194 (M-H) ~.

ル (7.3 g, Y. 97%) を得た。

25

【中間体実施例69】

1-メチル-1H-ベンゾイミダゾール-5-カルボン酸

- 20 4-アミノ-3-ニトロ安息香酸メチルエステル(7.0g)、水酸化ナトリウム(5.7g)、 炭酸カリウム(4.9 g)、テトラブチルアンモニウムブロマイド(0.22 g)をトル エン(100 ml)に懸濁した。40℃で1時間撹拌した後、ジメチル硫酸(7.7 ml) を加えて2時間撹拌した。酢酸エチルで抽出し、水で洗浄後、無水硫酸ナトリウ ムで乾燥した。減圧下濃縮して4-メチルアミノ-3-ニトロ安息香酸メチルエステ
 - ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.0 (d, 3H), 3.8 (s, 3H), 7.0 (d, 1H), 8.00 (dd, 1H), 8.5-8.7 (brs, 1H), 8.6 (d, 1H).

ESI/MS(m/z) : 325 (M+H) +, 323 (M-H) -.

上記で得られた 4-メチルアミノ-3-ニトロ安息香酸メチルエステル (6.3g) を

1,4-ジオキサン (125 ml) に懸濁した。20%水酸化パラジウム (6.3 g) を加え、水素雰囲気下、室温で 91 時間撹拌した。不溶物を濾去した後、減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー (流出溶媒;酢酸エチル:n- α +サン 1:4 α 2:3) に供し 3-アミノ-4-メチルアミノ安息香酸メチルエステル (3.3 g, Y. 62%)を得た。

ESI/MS(m/z): 181 (M+H) +, 179 (M-H) -.

上記で得られた 3-アミノ-4-メチルアミノ安息香酸メチルエステル (3.3g) を ギ酸 (96 ml) に溶解した。水 (4 ml) を加えて 90℃で 3 時間撹拌した。減圧下 濃縮し、残渣に酢酸エチルを加えた。有機相を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で

10 洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮して 1-メチル-1H-ベンゾイミダゾール-5-カルボン酸メチルエステル (3.4 g, Y. 97%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.8 (s, 3H), 3.8 (s, 3H), 7.6 (d, 1H), 7.9 (dd, 1H), 8.2 (d, 1H), 8.3 (s, 1H).

 $ESI/MS(m/z) : 191 (M+H)^{-1}$

15 上記で得られた 1-メチル-1H-ベンゾイミダゾール-5-カルボン酸メチルエステル (500 mg) をメタノール (10 ml) に溶解した。1N 水酸化ナトリウム水溶液 (8 ml) を加えて室温で 4 時間撹拌した。水を加えた後、ギ酸で酸性にした。析出物を濾取し、減圧下乾燥して表記化合物 (367 mg, Y. 79%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 3.8 (s, 3H), 7.6 (d, 1H), 7.8 (dd, 1H), 8.2 (d, 20 1H), 8.3 (s, 1H).

【中間体実施例70】

2-メチルベングオキサゾール-6-カルボン酸

4-アミノ-3-ヒドロキシ安息香酸 (4.9 g) を酢酸 (250 ml) に加えて 130℃で 3 日間撹拌した。減圧下濃縮し、析出物を濾取した。メタノールとクロロホルムに 溶解した。減圧下濃縮し、析出物を濾取し、メタノールで洗浄し、減圧下乾燥し て表記化合物 (3.5 g, Y. 62%) を得た。

 $^{1}\text{H NMR}$ (DMS0-d₆) δ (ppm) : 2.6 (s, 3H), 7.7 (d, 1H), 7.9 (dd, 1H), 8.1 (d, 1H).

ESI/MS(m/z): 178 (M+H) + 176 (M-H) -

【中間体実施例71】

5-メチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール

4-メチルフタル酸無水物 (3.0 g)、尿素 (1.2 g) にキシレン (15 ml) を加え、150℃で一晩撹拌した。室温に冷却後、析出した結晶を濾取し、エタノール、水で洗浄した。減圧下乾燥し、白色結晶として 4-メチルフタルイミド (2.4 g, Y. 82%)を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 2.5 (3H, s), 7.5 (1H, d), 7.6 (1H, s), 7.7 (1H, s).

上記で得られた 4-メチルフタルイミド (1.8 g) をテトラヒドロフラン (3 ml) に懸濁し、1N ボラン-テトラヒドロフラン錯体 (30 ml) を室温で加え、60℃で一晩撹拌した。0℃に冷却し、メタノール (2.8 ml)、6N 塩酸 (3.2 ml) を加え、1時間還流した。0℃に冷却し、6N 水酸化ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン→ジクロロメタン:メタノール 10:1→5:1) に供し表記化合物 (400 mg, Y. 27%) を得た。

¹H NMR; (CDCl₃) δ (ppm) : 2.3 (3H, s), 2.7 (1H, brs), 7.0 (1H, d), 7.1 (1H, s), 7.2 (1H, d).

ESI/MS(m/z): 134 (M+H) *.

中間体実施例71の方法を参考に下記の反応式に従って化合物を合成した。合 20 成した化合物とデータを表4に示した。(各記号は前記と同義である。)

【表4】

中間体実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
72	5-フルオロ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	138 (M+H)+
73	5-ブロモ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	199 (M+H)+
74.	5-クロロ-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	155 (M+H)+
75	5-t-ブチル-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	176 (M+H)+
76	4-フルオロ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	138 (M+H)+
77	4-メチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	134 (M+H)+
78	4,7-ジクロロ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	189 (M+H)+
79	4-ヒドロキシ-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	136 (M+H)+
80	5-ヒドロキシメチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	150 (M+H)+
. 81	5-トリフルオロメチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	188 (M+H)+
82	4, 5, 6, 7-テトラクロロ-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	258 (M+H)+
83	5,6-ジクロロ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール	199 (M+H)+
84	4-ヒドロキシ-6-メチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	150 (M+H)+
85	4-メトキシ-6-メチル-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール	164 (M+H)+

【中間体実施例86】

<u>5-メトキシ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール</u>

- 5 3,4-ジメチルアニソール(3.0g)を四塩化炭素中、N-ブロモこはく酸イミド(7.9g)、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル(50 mg)を加え一晩還流した。室温に冷却後、不溶物を濾過し、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;n-ヘキサン:酢酸エチル 25:1 → 20:1)に供し、1,2-ビスプロモメチル-4-メトキシベンゼン(1.2 g, Y. 19%)を得た。
- 10 ¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 3.8 (3H, s), 4.6 (2H, s), 4.6 (2H, s), 6.8 (1H, dd), 6.9 (1H, d), 7.2 (1H, d).

水素化ナトリウム (0.35g) を N, N-ジメチルホルムアミド (1.2 ml) に懸濁し、

p-トルエンスルホアミド (0.71 g) の N, N-ジメチルホルムアミド (2 ml) 溶液を加え室温で 30 分間撹拌した。<math>60℃で 1 時間撹拌後、上記で得られた 1, 2-ビスブロモメチル-4-メトキシベンゼン (1.2 g) の N, N-ジメチルホルムアミド (2 ml) 溶液を 60℃で加えた。室温で 3 時間撹拌後、酢酸エチルを加え水で洗浄した。有機相を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮してスルホニル誘導体を得た。これをフェノール (0.54 g)、n-プロパノール (0.72 ml)、48% 臭化水素酸 (4.0 ml) と混合し、<math>100℃で 2 時間撹拌した。冷却後、酢酸エチルで洗浄した。水相をアルカリ性にし、クロロホルムで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、表記化合物 (89 mg, Y. 14%) を得た。

10 ¹H NMR; (CDCl₃) δ (ppm) : 3.8 (3H, s), 4.1-4.2 (4H, m), 6.7-6.8 (2H, m), 7.1-7.2 (1H, m).

【中間体実施例87】

4-メトキシ-2, 3-ジヒドロ-1H-イソインドール

3,4-ジメチルアニソールから、中間体実施例86と同様の方法により、4-メト 15 キシ-2,3-ジヒドロ-1H-イソインドールを合成した。

¹H NMR; (CDCl₃) δ (ppm): 3.8 (3H, s), 4.2-4.3 (4H, m), 6.7-7.2 (3H, m). 【中間体実施例88】

2, 3, 4, 5-テトラヒドロ-1H-ベンゾ[c]アゼピン

文献 (Tetrahedoron, 1993, 49, 1807-1820) 記載の方法に従い 1-テトラロン 20 (3.3 ml) から表記化合物 (2.0 g, Y. 55%) を得た。

ESI/MS(m/z) : 148 (M+H) *.

【中間体実施例89】

3-アミノ-1-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン

2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール(543 mg)と3-アミノ-3-メチルブタン酸(700 mg)をN,N-ジメチルホルムアミド(30 ml)に溶解した。これに0℃でN-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩(876 mg)とヒドロキシベンゾトリアゾール(698 mg)を加えた後、室温で一晩撹拌した。減圧下濃縮し、残渣に水と酢酸エチルを加えた。有機相を分離し、水相に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えpH9とし、酢酸エチルで抽出した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、

減圧下濃縮し、褐色油状物として、表記化合物 (0.60 g, Y. 60%) を得た。 1 H NMR; (CDC1 $_{3}$) δ (ppm) : 1.2 (6H, s), 2.4 (2H, s), 4.7-4.8 (4H, m), 7.2-7.3 (4H, m).

ESI/MS(m/z) : 219 (M+H) +.

5 中間体実施例89の方法を参考に下記の反応式に従って化合物を合成した。合成した化合物とデータを表5及び表6に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$A-R^{22} + R^{23} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{23$$

【表5】

中間体実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)			
90	3-アミノ-3-メチル-1-(5-メチル-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)ブタン-1-オン	233 (M+H)+			
91	3-アミノ-1-(5-フルオロ-1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	237 (M+H)*			
92	3-アミノ-1-(5-ブロモ-1, 3-ジヒドロイソインドール -2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	298 (M+H)+			
93	3-アミノ-1-(5-クロロ-1, 3-ジヒドロイソインドール -2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	254 (M+H)+			
94	3-アミノ-1-(5- <i>ト</i> ブチル-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	275 (M+H)+			
95	3-アミノ-1-(4-フルオロ-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	237 (M+H)+			
96	3-アミノ-3-メチル-1-(4-メチル-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル) ブタン-1-オン	233 (M+H)+			
97	97 3-アミノ-1-(4, 7-ジクロロ-1, 3-ジヒドロイソインド ール-2-イル)-3-メチルプタン-1-オン				

【表 6】

中間体実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)			
98	3-アミノ-1-(4-ヒドロキシ-1, 3-ジヒドロイソインド ール-2-イル)-3-メチルプタン-1-オン	235 (M+H)+			
99	3-アミノ-1-(5-ヒドロキシメチル-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	249 (M+H) ⁺			
100	3-アミノ-3-メチル-1-(5-トリフルオロメチル-1, 3-ジ ヒドロイソインドール-2-イル) ブタン-1-オン	287 (M+H)+			
101	3-アミノ-3-メチル-1-(4, 5, 6, 7-テトラクロロ-1, 3-ジ ヒドロイソインドール-2-イル) ブタン-1-オン	357 (M+H) ⁺			
102	102 3-アミノ-1-(5, 6-ジクロロ-1, 3-ジヒドロイソインド ール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン				
103	103 3-アミノ-1-(4-ヒドロキシ-6-メチル-1, 3-ジヒドロイ ソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン				
104	3-アミノ-1-(4-メトキシ-6-メチル-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	263 (M+H)+			
105	3-アミノ-1-(5-メトキシ-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	249 (M+H) ⁺			
106	3-アミノ-1-(4-メトキシ-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン	249 (M+H) ⁺			
107	107 3-アミノ-1-(3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル)-3-メチルプタン-1-オン				
108	108 2-アミノ-1-(1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イ ル)-2-メチルプロパン-1-オン				
109	109 2-アミノ-2-メチル-1-(1, 3, 4, 5-テトラヒドロベンゾ [c]アゼピン-2-イル)プロパン-1-オン				
110	4-アミノ-1-(1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-4-メチルペンタン-1-オン	233 (M+H)+			

[中間体実施例111]

<u>2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(2-アミノ-2-メチルプロピ</u>

5 <u>ル)アミド</u>

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸 (0.18~g) をジクロロメタン (5~m1) に懸濁し、N,N-ジメチルホルムアミド $(1~\tilde{m})$ を加えた。0^{\circ} に冷却し、オキサリルクロライド $(10~\mu~1)$ のジクロロメタン溶液 (3~m1) を 10~分間で滴下

10 【中間体実施例112】

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(1-アミノシクロペンチルメ チル)アミド

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸 (0.31 g) をテトラヒドロフラン (7 mI) に懸濁し、N,N-ジメチルホルムアミド (0.04 mI) を加えた。これに、氷冷下、オキサリルクロライド (200 μI) のテトラヒドロフラン (0.8 mI) 溶液を滴下し、同温で1時間撹拌後、室温で2時間撹拌した。-60℃以下で、炭酸カリウム (0.54 g) を加えた後、1- (アミノメチル) シクロペンチルアミン (0.22 g) のテトラヒドロフラン (0.8 mI) 溶液を滴下した。-60℃以下で30分間撹拌後、室温で22時間撹拌した。氷浴中で水 (6 mI) を加え、6N 塩酸でpH2 とした。クロロホルムで洗浄し、水相を5N 水酸化ナトリウム水溶液でpH12 とし、クロロホルムで抽出した。飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し表記化合物 (57 mg, Y. 12%) を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 1.4-1.8 (8H, m), 2.5 (3H, s), 3.2-3.3 (2H, m), 6.5, 8.8, 9.2 (3H, s).

25 ESI/MS(m/z) : $274(M+H)^+$, $272(M-H)^-$.

【中間体実施例113】

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(4-アミノ-4-メチルペンチル)アミド

2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(177 mg)をテトラヒドロ

フラン (5 ml) に懸濁し、N, N-ジメチルホルムアミド (1 滴) を加えた。氷冷下、オキサリルクロライド (100 μ 1) を加え、室温で 30 分撹拌した。再び、氷冷し、4-メチル-1, 4-ペンタンジアミン (116 μ 1) とトリエチルアミン (0.21 ml) を加え室温で一晩撹拌した。水、2N 塩酸を加え酸性とし、クロロホルムで洗浄した。水相を 5N 水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、クロロホルムで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、淡黄色結晶として表記化合物 (151 mg, Y. 55%) を得た。

¹H NMR; (CDC1₃) δ (ppm) : 1.1 (6H, s), 1.7 (4H, m), 2.5 (3H, s), 3.4 (2H, dd), 6.5 (1H, s), 8.4 (1H, brs), 8.7 (1H, d), 9.1 (1H, d).

10 ESI/MS(m/z) : $276(M+H)^+$, $274(M-H)^-$.

【中間体実施例114】

20:

<u>2-アミノ-3-[(ベンゾチアゾール -6-カルボニル)アミノ]プロピオン酸メチルエステル</u>

ベンゾチアゾール-6-カルボン酸 (358 mg)、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩 (382 mg)、ヒドロキシベンゾトリアゾール (306 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (10 ml) に溶解し、氷冷下、30 分間撹拌した。3-アミノ-2-t-プトキシカルボニルアミノプロピオン酸メチルエステル (560 mg) の N, N-ジメチルホルムアミド (8 ml) 溶液を加え、氷冷〜室温で 17時間撹拌した。減圧下濃縮後、水、酢酸エチルを加え有機相を抽出した。10%クエン酸水溶液、4%炭酸水素ナトリウム水溶液、水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し 3-[(ベンゾチアゾール-6-カルボニル)アミノ]-2-t-プトキシカルボニルアミノプロピオン酸メチルエステル (750 mg, Y. 98.8%) を得た。

上記で得られた 3-[(ベンゾチアゾール-6-カルボニル)アミノ]-2-t-ブトキシ カルボニルアミノプロピオン酸メチルエステル (730 mg) を、氷冷したトリフル オロ酢酸 (6 m1) に加え、1 時間撹拌した。減圧下濃縮後、氷冷下、エーテルを 加えて析出した結晶化を濾取し、減圧下乾燥し表記化合物 (817 mg, Y. quant.) を得た。

ESI/MS(m/z) : 394(M+H)⁺.

【中間体実施例115】

3-アミノ-1-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)プロパン-1-オン

3-t-ブトキシカルボニルアミノプロピオン酸(1.90g)のN,N-ジメチルホルムアミド溶液に、0℃でN-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩(1.94g)を加えた。2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール(1.00g)のN,N-ジメチルホルムアミド溶液を加えた。室温に戻し、一晩撹拌した。減圧下濃縮し、残渣に水、ジクロロメタンを加えた。有機相を分取し、10%クエン酸水溶液、4%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮した。エーテルを加えて析出した結晶を濾取し、減圧下乾燥して淡橙色結晶として[3-(1,3-ジヒドロイソインドール)-3-オキソプロピル]カルバミン酸-t-ブチルエステル(1.33g, Y.55%)を得た。

上記で得られた $[3-(1,3-ジヒドロイソインドリル)-3-オキソプロピル] カルバミン酸-t-ブチルエステル(1.33 g)を、氷冷したトリフルオロ酢酸(6 ml)に加え、そのまま 30 分間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣にエーテルを加え、析出した結晶を濾取し、減圧下乾燥して、表記化合物(1.38 g,Y.99%)を得た。 <math>ESI/MS(m/z): 191(M+H)^+$.

中間体実施例115の方法を参考に下記の反応式に従って化合物を合成した。 合成した化合物とデータを表7に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$A-R^{22} + R^{23} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{1} + R^{2} + R^{23} + R^{2} + R^{23} + R^{23}$$

20 【表7】

10

15

中間体 実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
116	3-アミノ-1-(3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル) プロパン-1- オン	205 (M+H)+
117	3-アミノ-1-(2, 3-ジヒドロインドール-1-イル) プロパン-1-オン・	191 (M+H)+
118	4-アミノ-1-(1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル) ブタン-1-オン	205 (M+H)+
119	3-アミノ-N-ベンゾチアゾール-2-イルプロピオンアミド	222 (M+H)+

【中間体実施例120】

3-アミノ-1-インドール-1-イルプロパン-1-オン

中間体実施例117の中間体として得られた[3-(2,3-ジヒドロインドール-1-イル)-3-オキソプロピル]カルバミン酸-t-ブチルエステル (290 mg)、 2,3-ジクロロ-5,6-ジシアノ-p-ベンゾキノン (510 mg) をクロロホルム (40 ml) に懸濁し、30時間還流した。室温に冷却後、不溶物を濾去し、濾液を水で洗浄後、有機相を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン→ジクロロメタン:メタノール 10:1) に供し(3-インドール-1-イル-3-オキソプロピル)カルバミン酸-t-ブチルエステル (270 mg,

10 Y. 95%) を得た。

15

ESI/MS(m/z) : 289 (M+H) +, 287 (M-H) -.

上記で得られた(3-インドール-1-イル-3-オキソプロピル)カルバミン酸-t-ブチルエステル (260 mg) を、氷冷したトリフルオロ酢酸 (2.0 ml) に加え、そのまま 1 時間撹拌した。減圧下濃縮し、残渣にエーテルを加え析出した白色結晶を濾取した。減圧下乾燥して表記化合物のトリフルオロ酢酸塩 (260 g, Y. 94%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 3.2-3.3 (2H, m), 3.4 (2H, t), 6.8 (1H, d), 7.2 (1H, t), 7.3 (1H, t), 7.6 (1H, d), 7.8 (3H, brs), 7.9 (1H, d), 8.3 (1H, d). ESI/MS(m/z) : 189 (M+H) $^{+}$, 187 (M-H) $^{-}$.

20 【中間体実施例121】

1,3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-5-カルボン酸(2-アミノエチル)アミ<u>ド</u>

1,3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-5-カルボン酸(4.00 g)のN,N-ジメチルホルムアミド(40 ml)溶液に氷冷下、ヒドロキシベンゾトリアゾール(3.55 g)、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩(4.45 g)を加えた。室温で30分間撹拌後、(2-アミノエチル)カルバミン酸-t-ブチルエステル(3.65 ml)を加え室温で一晩撹拌した。減圧下濃縮し、残渣に酢酸エチル及び水を加えた。有機相を10%クエン酸水溶液、4%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮し、無色結晶

として{2-[(1,3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-5-カルボニル)アミノ] エチル}カルバミン酸-t-ブチルエステル (4.02 g, Y. 57%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.4 (9H, s), 2.5 (3H, s), 3.4-3.6 (4H, m), 4.1 (3H, s), 5.0, 7.5 (2H, brs), 8.4 (1H, s), 9.0 (1H, s).

- 5 上記で得られた {2-[(1,3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-5-カルボニル)アミノ]エチル}カルバミン酸-t-ブチルエステル(4.02 g)を、氷冷したトリフルオロ酢酸(20 ml)に加え、そのまま 2 時間撹拌した。減圧下濃縮し、エーテルを加え析出した結晶を濾取した。減圧下乾燥し、淡黄色結晶として表記化合物(3.52 g, Y.84%)を得た。
- ¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm): 2.5 (3H, s), 3.0-3.1 (2H, m), 3.5-3.6 (2H, m),
 4.0 (3H, s), 7.8 (3H, brs), 8.7 (1H, s), 8.8 (1H, brt), 9.0 (1H, s).
 中間体実施例121の方法を参考に下記の反応式に従って化合物を合成した。
 合成した化合物とデータを表8に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$A-R^{22} + R^{23} \stackrel{R^1}{\underset{N}{\nearrow}} R^2 \xrightarrow{R^1} R^2$$

【表8】

中間体実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
122	ベンゾチアゾール-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	222 (M+H) ⁺
123	2-メチルベンゾチアゾール-6-カルボン酸(2-アミノエチル) アミド	236 (M+H)+
124	5-メトキシベンゾチアゾール-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	252 (M+H) ⁺
125	4-メトキシベンゾチアゾール-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	252 (M+H) ⁺
126	2-フェニルベンゾチアゾール-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	298 (M+H)+
127	ベンゾチアゾール-6-カルボン酸(4-アミノブチル)アミド	250 (M+H)+
128	1-メチル-1H-インドール-2-カルボン酸(2-アミノエチル)ア ミド	218 (M+H)+
129	イソキノリン-3-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	216 (M+H)+
130	イソキノリン-1-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	216 (M+H)+
131	キノリン-3-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	216 (M+H)+
132	キノリン-2-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	216 (M+H)+
133	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チアゾロ[3, 2-a]ピリミジン-6- カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	241 (M+H)+
134	2,7-ジメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	234 (M+H)+
135	2,3-ジヒドロベンゾ[1,4]ジオキサン-6-カルボン酸(2-アミ ノエチル)アミド	223 (M+H)+
136	2-メチルイミダゾ[1,2-a]ピリジン-3-カルボン酸(2-アミノ エチル)アミド	219 (M+H)+
137	8-エチル-5-オキソ-2-ピロリジン-1-イル-5,8-ジヒドロピリド[2,3-d]ピリミジン-6-カルボン酸(2-アミノエチル)アミド	331 (M+H)+

【中間体実施例138】

Boc イミジン酢酸 (580 mg) を N, N-ジメチルホルムアミド (3.5 ml) に溶解し、 N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩 (480 mg) を加え室温で 1 時間撹拌した。2,3-ジヒドロ-1H-イソインドール (280 μ l) を加えた後、室温で一晩撹拌した。減圧下濃縮し、残渣に 10%クエン酸水溶液、酢酸エチルを加えた。有機相を分取し、4%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラ フィー (流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 20:1→10:1) に供し表記化

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.4 (9H, s), 3.9 (2H, s), 4.2 (2H, s), 4.8 (4H, d), 7.2-7.3 (4H, m).

ESI/MS(m/z) : 335(M+H)⁺, 333(M-H)⁻.

合物 (270 mg, Y. 33%) を得た。

15 中間体実施例138の方法を参考に下記の反応式に従って化合物を合成した。 合成した化合物とデータを表9に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$A-R^{24}$$

【表9】

中間体実施例	化合物名	ESI/MS(m/z)
139	{たブトキシカルボニル-[2-(2,3-ジヒドロインドール-1-イル)-2-オキソエチル]アミノ}酢酸	335 (M+H) ⁺ 336 (M-H) ⁻
140	(←ブトキシカルボニル-[2-(3,4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル)-2-オキソエチル]アミノ}酢酸	349 (M+H) ⁺ 347 (M-H) ⁻
141	{t-ブトキシカルボニル-[2-(3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル)-2-オキソエチル]アミノ}酢酸	349 (M+H) ⁺ 347 (M-H) ⁻
142	{t-ブトキシカルボニル(イソキノリン-3-イルカルボニルメチル)アミノ]酢酸	360 (M+H) ⁺ 358 (M-H) ⁻
143	[t-ブトキシカルボニル(キノリン-2-イルカルボニルメチル)アミノ]酢酸	360 (M+H) ⁺ 358 (M-H) ⁻
144	{t-ブトキシカルボニル-[(2-メチルキノリン-4-イルカルボニル) メチル]アミノ}酢酸	374 (M+H) ⁺ 372 (M-H) ⁻
145	(t-ブトキシカルボニル-[(3-メチルシンノリン-5-イルカルボニル) メチル]アミノ}酢酸	375 (M+H) ⁺ 373 (M-H) ⁻
146	{たブトキシカルボニル-[(4-メチル-2-オキソ-2H-クロメン-7- イルカルボニル) メチル]アミノ}酢酸	391 (M+H) ⁺ 389 (M-H) ⁻
147	[(ベンゾチアゾール-2-イルカルボニルメチル)-t-ブトキシカ ルボニルアミノ]酢酸	366 (M+H) ⁺ 364 (M-H) ⁻
148	{t-プトキシカルボニル-[(9H-プリン-6-イルカルボニル) メチル]アミノ}酢酸	351 (M+H) ⁺ 349 (M-H) ⁻
149	$\{t$ -ブトキシカルボニル- $[(2-メチルスルファニル[1, 2, 4]$ トリアゾロ $[1, 5-a]$ ピリミジン- 7 -イルカルボニル $)$ メチル $]$ アミノ $\}$ 酢酸	397 (M+H) ⁺ 395 (M-H) ⁻
150	{たブトキシカルボニル-[2-(オクタヒドロキノリン-1-イル)-2-オキソエチル]アミノ}酢酸	355 (M+H) ⁺ 353 (M-H) ⁻

【実施例1】

(S)-2,7-ジメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸 {2-[(2-シアノピロ リジン-1-イル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチルプロピル}アミド

2,7-ジメチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸(1.00 g)のテトラヒドロフラン(30 ml)溶液に、N,N'-カルボニルジイミダゾール(930 mg)を加え室温で 4 時間撹拌した。これを、氷冷下、(S)-1-[(2-アミノ-1,1-ジメチルエチル)アミノアセチル]ピロリジン-2-カルボニトリル 2 塩酸塩(1.56 g)、トリエチルア

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.37 (6H, s), 2.05-2.31 (4H, m), 2.47 (3H, s), 10 2.87 (3H, s), 3.30-3.80 (4H, m) 4.10-4.30 (2H, m), 4.84-4.86 (1H, m), 6.60 (1H, s), 8.68 (1H, s), 8.93-8.97 (3H, m).

実施例1の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。合成した 化合物とデータを表10~表17に示した。

15 【表10】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹H NMR
2	 2-メチルピラゾロ [1,5-a]ピリミジン- 6-イル	384 (M+H) ⁺ 382 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.36 (6H, s), 2.00-2.30 (4H, m), 2.50 (3H, s), 3.30-3.80 (4H, m), 4.10-4.30 (2H, m), 4.80 (1H, m), 6.63 (1H, s), 8.80-8.90 (3H, m), 9.50 (1H, s).
3	2, 5, 7-トリメチルピ ラゾロ[1, 5-a]ピリ ミジン-6-イル	412 (M+H)	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 1.98-2.09 (2H, m), 2.18-2.27 (2H, m), 2.43 (3H, s), 2.47 (3H, s), 2.66 (3H, s), 3.52-3.63 (1H, m), 3.62 (2H, d), 3.71-3.76 (1H, m), 4.10-4.21 (2H, m), 4.86 (1H, dd), 6.44 (1H, s), 8.92 (1H, brt), 9.12 (2H, brs).
4	7-メトキシ-2,5-ジ メチルピラゾロ [1,5-a]ピリミジン- 6-イル	428 (M+H) 426 (M-H)	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.34 (6H, s), 1.97-2.08 (2H, m), 2.15-2.22 (2H, m), 2.31 (3H, s), 2.45 (3H, s), 3.17 (3H, s), 3.48-3.57 (3H, m), 3.70-3.75 (1H, m), 4.02-4.09 (2H, m), 4.86 (1H, dd), 6.30 (1H, s), 8.68 (1H, brt), 9.00-9.06 (2H, m).

【表11】

			·
実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹H NMR
5	5, 7-ジメチル-2- フェニルピラゾロ [1, 5-a] ピリミジン- 6-イル	474 (M+H) ⁺ 472 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.38 (6H, s), 2.02-2.10 (2H, m), 2.19-2.25 (2H, m), 2.52 (3H, s), 2.75 (3H, s) 3.53-3.76 (4H, m), 4.11 (1H, dd), 4.18 (1H, dd), 4.87 (1H, dd), 7.18 (1H, s), 7.44 (1H, t), 7.51 (2H, dd), 8.07 (2H, d) 8.94 (1H, t), 9.10 (2H, brs).
6	2-メチル-?-トリフ ルオロメチルピラゾ ロ[1,5-a]ピリミジ ン-6-イル	440 (M+H) ⁺ 438 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 2.02-2.10 (2H, m), 2.19-2.24 (2H, m), 2.53 (3H, s), 3.49-3.62 (3H, m), 3.69-3.74 (1H, m), 4.13-4.16 (2H, m), 4.86 (1H, dd), 6.94 (1H, s), 9.00 (2H, brs), 9.09 (1H, t), 9.77 (1H, s).
7	2-t-ブチル-5,7-ジ メチルピラゾロ [1,5-a]ピリミジン- 6-イル	454 (M+H) ⁺ 452 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.36 (15H, s), 2.01-2.10 (2H, m), 2.19-2.24 (2H, m), 2.47 (3H, s), 2.66 (3H, s) 3.51-3.71 (4H, m), 4.11-4.19 (2H, m), 4.87 (1H, dd), 6.52 (1H, s), 8.80 (1H, t), 9.08 (2H, brs).
8	2- <i>t</i> -ブチル-7-メチ ルピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-6-イル	440 (M+H) ⁺ 438 (M-H)	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
9	7-メチル-2-フェニ ルピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-6-イル	460 (M+H) ⁺ 458 (M-H) ⁻	$\begin{array}{l} (\text{DMSO-d}_6) \; \delta \; (\text{ppm}) : \; 1.\; 39 \; (6\text{H, s}), \; 2.\; 03-2.\; 11 \; (2\text{H, m}), \; 2.\; 19-2.\; 25 \; (2\text{H, m}), \; 2.\; 96 \; (3\text{H, s}), \; 3.\; 54-3.\; 69 \\ (4\text{H, m}), \; 4.\; 11-4.\; 23 \; (2\text{H, m}) \; 4.\; 88 \; (1\text{H, dd}), \; 7.\; 36 \\ (1\text{H, s}), \; 7.\; 47 \; (1\text{H, t}), \; 7.\; 52 \; (2\text{H, dd}), \; 8.\; 10 \\ (2\text{H, d}) \; 8.\; 77 \; (1\text{H, s}), \; 9.\; 01-9.\; 06 \; (3\text{H, m}). \end{array}$
10	7-メトキシ-5-メチ ル-2-フェニルピラ ゾロ[1,5-a]ピリミ ジン-6-イル	490 (M+H) ⁺ 488 (M-H) ⁻	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
11	5-ヒドロキシ-2-メ チルピラゾロ[1,5- a]ピリミジン-6-イ ル		(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.31 (6H, s), 2.05-2.27 (4H, m), 2.32 (3H, s), 3.52-3.68 (5H, m), 3.96-4.08 (2H, m), 4.82-4.85 (1H, m), 6.15 (1H, s), 8.55 (1H, s), 9.36 (1H, brt).
12	7-ヒドロキシ-2-メ チルピラゾロ[1,5- a] ピリミジン-6-イ ル	400 (M+H) ⁺ 398 (M-H) ⁻	$\begin{array}{l} \text{(DMSO-d_6)} \; \delta \; \text{(ppm)} \colon \; 1.\; 22 \; (6\text{H, s}), \; 2.\; 05-2.\; 27 \; (4\text{H,} \\ \text{m} \;), \; 2.\; 28 \; (3\text{H, s}), \; 3.\; 48-3.\; 53 \; (4\text{H, m}), \; 3.\; 63-3.\; 69 \; (1\text{H, m}), \; 3.\; 79-3.\; 89 \; (2\text{H, m}), \; 4.\; 79-4.\; 82 \\ \text{(1H, m)}, \; 5.\; 97 \; (1\text{H, s}), \; 8.\; 47 \; (1\text{H, s}), \; 9.\; 65 \; (1\text{H,} \text{brt}). \end{array}$

【表12】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹ H NMR
13	2-ヒドロキシメチル ピラゾロ[1,5-a]ピ リミジン-6-イル	400 (M+H) ⁺ 398 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.05 (6H, s), 1.96-2.23 (4H, m), 3.16-3.51 (5H, m), 3.60-3.66 (1H, m), 4.68 (2H, s), 4.72-4.75 (1H, m), 5.39 (1H, brs), 6.71 (1H, s), 8.44 (1H, brt), 8.87 (1H, d), 9.44 (1H, d).
14	2-メトキシメチルピ ラゾロ[1,5-a]ピリ ミジン-6-イル	414 (M+H) ⁺ 412 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.35 (6H, s), 1.98-2.29 (4H, m), 3.36 (3H, s), 3.57-4.15 (6H, m), 4.63 (2H, s), 4.82-4.85 (1H, m), 6.77 (1H, s), 8.94 (1H, d), 9.11 (1H, brt), 9.68 (1H, d).
15	1H~インドール~3~イ ル	368 (M+H) ⁺ 366 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.04 (6H, s), 1.90-2.20 (4H, m), 3.15-3.30 (2H, m), 3.35-3.50 (3H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.74 (1H, q), 7.05-7.20 (2H, m), 7.42 (1H, d), 7.66 (1H, brs), 8.05 (1H, d), 8.10 (1H, d), 11.56 (1H, s).
16	1H-インドール-5-イ ル	368 (M+H) ⁺ 366 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.33, 1.34 (6H, 2s), 2.00- 2.30 (4H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 4.05-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, q), 6.55 (1H, s), 7.45 (2H, t), 7.68 (1H, dd), 8.21 (1H, s), 8.59 (1H, brt), 8.92 (2H, brs), 11.43 (1H, s).
17	1-メチル-1H-イン ドール-2-イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.34 (6H, s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.45-3.65 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.98 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, m), 7.12 (1H, t), 7.24 (1H, s), 7.29 (1H, t), 7.54 (1H, d), 7.66 (1H, d), 8.73 (1H, brs), 8.91 (2H, brs).
18	1-メチル〜1H-イン ドールー3-イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.33 (6H, s), 2.00-2.24 (4H, m), 3.53-3.57 (5H, m), 3.67-3.75 (1H, m), 3.85 (3H, s), 4.12 (1H, ddd), 4.16 (1H, ddd), 4.86 (1H, dd), 7.17 (1H, dd), 7.24 (1H, dd), 7.51 (1H, d), 8.13 (1H, d), 8.15 (1H, s), 8.25 (1H, t), 8.94 (2H, brs).
19	1-メチル~1H-イン ドール-4-イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.35 (6H, s), 2.00-2.30 (4H, m), 3.50-3.65 (3H, m), 3.65-3.80 (1H, m), 3.83 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.86 (1H, q), 6.84 (1H, d), 7.24 (1H, t), 7.44 (1H, d), 7.57 (1H, d), 7.64 (1H, d), 8.51 (1H, brt), 8.93 (2H, brs).
20	1-メチル-1H-イン ドール-5-イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.34 (6H, s), 1.90-2.30 (4H, m), 3.20-3.45 (2H, m), 3.45-3.65 (2H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.83 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, q), 6.55 (1H, d), 7.43 (1H, d), 7.51 (1H, d), 7.73 (1H, d), 8.20 (1H, s), 8.59 (1H, brs), 8.89 (2H, brs).

【表13】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹H NMR
21	1-メチル-1H-イン ドール-6-イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.34 (6H, s), 2.00-2.25 (4H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.65-3.80 (1H, m), 3.86 (3H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, q), 6.48 (1H, d), 7.52 (1H, d), 7.62 (2H, s), 8.06 (1H, s), 8.63 (1H, brt), 8.80-9.00 (2H, brs).
22	1~メチル~1H~イン ドール~7~イル	382 (M+H) ⁺ 380 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.50-3.65 (3H, m), 3.65-3.80 (1H, m), 3.76 (3H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.86 (1H, m), 6.51 (1H, d), 7.08 (1H, dd), 7.33 (1H, d), 7.36 (1H, d), 7.67 (1H, d), 8.71 (1H, brs), 8.95 (1H, brs).
23	4-メトキシ-1-メチ ル-1H-インドール- 2-イル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.33 (6H, s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.90 (3H, s), 3.96 (3H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.88 (1H, m), 6.60 (1H, d), 7.12 (1H, d), 7.22 (1H, t), 7.34 (1H, s), 8.63 (1H, brt), 8.92 (2H, brs).
24	6-メトキシ-1-メチ ル-1H-インドール- 2-イル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.32 (6H, s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.45-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.83 (3H, s), 3.95 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, m), 6.75 (1H, d), 7.02 (1H, s), 7.18 (1H, s), 7.53 (1H, d), 8.60 (1H, s), 8.90 (2H, brs).
25	4, 6-ジメトキシ-1- メチル-1H-インドー ル-2-イル	442 (M+H) ⁺ 440 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.32 (6H, s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.45-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.82 (3H, s), 3.86 (3H, s), 3.92 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, m), 6.24 (1H, s), 6.62 (1H, s), 7.27 (1H, s), 8.49 (1H, brt), 8.88 (2H, brs).
26	5-メトキシ-1, 2-ジ メチル-1H-インドー ル-3-イル	426 (M+H) ⁺	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.40 (6H, s), 2.00-2.30 (4H, m), 2.62 (3H, s), 3.30-3.80 (4H, m), 3.68 (3H, s), 3.80 (3H, s), 4.83-3.86 (1H, m), 6.83 (1H, dd), 7.32 (1H, d), 7.40 (1H, d), 7.80 (1H, brs), 8.80-9.00 (2H, m).
27	5-メトキシ-1-メチ ル-1H-インドール- 3-イル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.31 (6H, s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.77 (3H, s), 3.82 (3H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.86 (1H, m), 6.87 (1H, dd), 7.42 (1H, d), 7.64 (1H, d), 8.05 (1H, s), 8.14 (1H, brt), 8.89 (2H, brs).
28	7-メトキシ-1-メチ ル-1H-インドール- 5-イル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.33 (6H, s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.94 (3H, s), 4.02 (3H, s), 4.00-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, m), 6.49 (1H, d), 7.19 (1H, s), 7.30 (1H, d), 7.82 (1H, s), 8.64 (1H, brt), 8.93 (2H, brs).

【表14】

Physics are			T
実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹H NMR
29	1- (2, 2-ジメチルプ ロピル)-1H-イン ドール-3-イル	438 (M+H) ⁺ 436 (M-H) ⁻	(CDCl ₃) δ (ppm): 1.02 (9H, s), 1.18 (6H, s), 2.12-2.29 (4H, m), 3.36-3.47 (6H, m), 3.57-3.70 (1H, m), 3.94 (2H, s), 4.68-4.73 (1H, m), 6.94-7.05 (1H, m), 7.23-7.25 (1H, m), 7.37-7.39 (1H, m), 7.79 (1H, s), 8.10-8.13 (1H, m).
30	1-イソブイル-1H-イ ンドール-3-イル	424 (M+H) ⁺ 422 (M-H) ⁻	(CDC1 ₃) δ (ppm): 0.94 (6H, d), 1.19 (6H, s), 2.10-2.29 (5H, m), 3.37-3.48 (6H, m), 3.58-3.62 (1H, m), 3.93 (2H, d), 4.67-4.75 (1H, m), 6.87-6.97 (1H, m), 7.25-7.27 (1H, m), 7.35-7.37 (1H, m), 7.78 (1H, s), 8.11-8.13 (1H, m).
31	1-(2, 2-ジメチルプロピル)-1H-インドール-5-イル	438 (M+H) ⁺ 436 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 0.93 (9H, s), 1.35 (6H, s), 1.98-2.29 (4H, m), 3.54-3.62 (5H, m), 3.71-3.74 (1H, m), 4.03 (2H, d), 4.07-4.19 (2H, m), 4.84-4.86 (1H, m), 6.56 (1H, d), 7.38 (1H, d), 7.58 (1H, d), 7.72 (1H, dd), 8.20 (1H, d), 8.59 (1H, brt), 8.94 (1H, brs).
32	1-イソプチル-1H-インドール-5-イル	424 (M+H) ⁺ 422 (M-H) ⁻	$ \begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
33	1−ベンジルオキシメ チル−1H−インドール −3−イル	488 (M+H) ⁺ 486 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.33, 1.34 (6H, 2s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 4.05-4.25 (2H, m), 4.50 (2H, s), 4.87 (1H, m), 5.74 (2H, s), 7.15-7.40 (7H, m), 7.65 (1H, d), 8.17 (1H, d), 8.33 (1H, s), 8.40 (1H, brt), 8.93 (2H, brs).
34	1−メトキシメチル− 1H−インドール−3−イ ル	410 (M-H)	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.04, 1.05 (6H, 2s), 1.95-2.10 (2H, m), 2.10-2.20 (2H, m), 3.15-3.35 (3H, m), 3.35-3.50 (2H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.74 (1H, m), 5.57 (2H, s), 7.15-7.25 (2H, m), 7.60 (1H, d), 7.79 (1H, brt), 8.13 (1H, d).
35	1−アセトキシメチル −1⊮−インドール−3− イル	440 (M+H)	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.04 (6H, s), 1.95-2.10 (2H, m), 2.04 (3H, s), 2.10-2.20 (2H, m), 3.15-3.30 (2H, m), 3.35-3.50 (3H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.74 (1H, m), 6.20 (2H, s), 7.20 (1H, t), 7.27 (1H, t), 7.63 (1H, d), 7.85 (1H, brt), 8.13 (1H, d), 8.19 (1H, s).
36	1-ベンジルオキシメ チル-1H-インドール -5-イル	488 (M+H) 486 (M-H)	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.05 (6H, s), 1.95-2.06 (2H, m), 2.11-2.21 (2H, m), 3.20-3.30 (2H, m), 3.36-3.56 (3H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.45 (2H, s), 4.74-4.77 (1H, m), 5.71 (2H, s).

【表 1 5】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	- ¹H NMR
37	I−ヒドロキシメチル −1H−インドール−5− イル	398 (M+H) ⁺	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.03, 1.04 (6H, 2s), 1.95-2.20 (4H, m), 3.20-3.30 (2H, m), 3.40-3.60 (3H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.75 (1H, q), 5.53 (2H, d), 6.51 (1H, t), 6.55 (1H, d), 7.48 (1H, d), 7.59 (1H, d), 7.70 (1H, dd), 8.10-8.20 (1H, m), 8.13 (1H, d).
38	1-メトキシメチル- 1H-インドール-5-イ ル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.03, 1.04 (6H, 2s), 1.95-2.20 (4H, m), 3.15 (3H, s), 3.20-3.30 (2H, m), 3.30-3.50 (4H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.75 (1H, q), 5.56 (2H, s), 6.61 (1H, d), 7.57 (1H, d), 7.61 (1H, d), 7.70 (1H, dd), 8.14 (1H, d), 8.20-8:30 (1H, m).
39	1-(2, 2-ジメチルプロピル)-5-メトキシ-1H-インドール-3-イル	468 (M+H) ⁺ 466 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 0.95 (9H, s), 1.33 (6H, s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.25 (2H, m), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 3.77 (3H, s), 3.99 (2H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, m), 6.83 (1H, dd), 7.51 (1H, d), 7.67 (1H, d), 8.07 (1H, s), 8.33 (1H, brt), 8.88 (2H, brs).
40	1-(2, 2-ジメチルプロピル)-5-メチル- 1H-インドール-3-イル	452 (M+H) ⁺ 450 (M-H) ⁻	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 0.95 (9H, s), 1.32, 1.33 (6H, 2s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.25 (2H, m), 2.39 (3H, s), 3.50-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 4.00 (2H, s), 4.05-4.25 (2H m), 4.87 (1H, m), 7.02 (1H, d), 7.48 (1H, d), 7.94 (1H, s), 8.07 (1H, s), 8.26 (1H, brt), 8.92 (2H, brs).
41	1-(2, 2-ジメチルプロピル)-5-ヒドロキシ-1H-インドール-3-イル	454 (M+H) ⁺ 452 (M-H) ⁻	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
42	1-(2, 2-ジメチルプ ロピオニルオキシメ チル)-1H-インドー ル-3-イル	482 (M+H) ⁺	$\begin{array}{l} (\text{DMSO-d_6}) \; \delta \; (\text{ppm}): \; 1.\; 10 \; (6\text{H, s}), \; 1.\; 16 \; (9\text{H, s}), \\ 2.\; 10-2.\; 30 \; (4\text{H, m}), \; 3.\; 30-3.\; 50 \; (5\text{H, m}), \; 3.\; 70- \\ 3.\; 80 \; (1\text{H, m}), \; 4.\; 79-4.\; 81 \; (1\text{H, m}), \; 6.\; 30 \; (2\text{H, s}), \\ 7.\; 24-7.\; 34 \; (2\text{H, m}), \; 7.\; 66-7.\; 67 \; (1\text{H, m}), \; 7.\; 84 \\ (1\text{H, brs}), \; 8.\; 19-8.\; 21 \; (1\text{H, m}), \; 8.\; 24 \; (1\text{H, s}). \end{array}$
43	l-t-ブトキシカル ボニルメチル-1H-イ ンドール-5-イル	482 (M+H) ⁺	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.10 (6H, s), 1.43 (9H, s), 2.00-2.20 (4H, m), 3.20-3.30 (2H, m), 3.40-3.50 (3H, m), 3.60 3.70 (1H, m), 5.00 (2H, s), 6.57 (1H, d), 7.40 (2H, m), 7.67 (1H, dd), 8.06 (1H, brs), 8.13 (1H, d).
44	1-メチル-2, 3-ジヒ ドロ-1H-インドール -5-イル	384 (M+H) ⁺ 382 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.29 (6H, s), 1.95-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 2.77 (3H, s), 2.93 (2H, t), 3.38 (2H, t), 3.45-3.60 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 4.00-4.20 (2H, m), 4.86 (1H, m), 6.50 (1H, d), 7.61 (1H, s), 7.66 (1H, d), 8.35 (1H, brt), 8.83 (2H, brs).

【表16】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	¹H NMR
45	1-アセチル-1H-イン ドール-3-イル	410 (M+H) ⁺ 408 (M-H) ⁻	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
46	1-アセチル-2,3-ジ ヒドロ-1H-インドー ル-5-イル	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.31 (6h, s), 2.00-2.30 (4H, m), 2.19 (3H, s), 3.19 (2H, t), 3.50-3.60 (3H, m), 3.65-3.75 (1H, m), 4.05-4.20 (2H, m), 4.15 (2H, t), 4.86 (1H, q), 7.75 (1H, d), 7.78 (1H, s), 8.07 (1H, d), 8.58 (1H, t), 8.75-9.00 (2H, m).
47	1-アセチル-1H-イン ドール-5-イル	410 (M+H) ⁺ 408 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.35 (6H, s), 2.00-2.15 (2H, m), 2.15-2.30 (2H, m), 2.68 (3H, s), 3.50-3.65 (3H, m), 3.70-3.80 (1H, m), 4.05-4.30 (2H, m), 4.87 (1H, m), 6.87 (1H, d), 7.89 (1H, d), 7.97 (1H, d), 8.23 (1H, s), 8.39 (1H, d), 8.77 (1H, brs), 8.91 (2H, brs).
48	1-ベンゾイル-1H-イ ンドール-5-イル		(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.10 (6H, m), 2.00-2.20 (4H, m), 3.20-3.50 (5H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.75-4.76 (1H, m), 6.86 (1H, d), 7.47-7.53 (2H, m), 7.61-7.64 (2H, m), 7.70-7.74 (1H, m), 7.78 (1H, d), 7.84-7.90 (2H, m), 8.21 (1H, brs), 8.28 (1H, d).
49	1- (2, 2-ジメチルプロピオニル) - 1H-インドール-5-イル	452 (M+H) ⁺	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.10 (6H, s), 1.50 (9H, s), 2.00-2.20 (4H, m), 3.20-3.50 (5H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.75-7.77 (1H, m), 6.84 (1H, d), 7.84 (1H, dd), 8.15 (1H, brs), 8.18 (1H, d), 8.20 (1H, brs), 8.40 (1H, d).
50	1- (2, 2, 2-トリフル オロアセチル) -2, 3- ジヒドロ-1H-イン ドール-5-イル	466 (M+H) ⁺ 464 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.05 (6H, s), 2.00-2.20 (4H, m), 3.30-3.50 (7H, m), 3.60-3.70 (1H, m), 4.36 (2H, t), 4.76-4.77 (1H, m), 7.83 (1H, d), 7.87 (1H, brs), 8.11 (1H, d), 8.21 (1H, t).
51	ベンゾチアゾール- 6-イル	200 (M·II)	(DMSO-d ₆) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 2.08-2.26 (4H, m), 3.36-3.38 (2H, m), 3.71-3.73 (2H, m), 4.12-4.18 (2H, m), 4.84 (1H, dd), 8.09 (1H, dd), 8.19 (1H, d), 8.76 (1H, s), 8.93 (2H, brs), 9.55 (1H, s).
52	4-メトキシ-2-メチ ルベンゾチアゾール -6-イル	430 (M+H) ⁺ 428 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.35 (6H, s), 1.90-2.24 (4H, m), 2.81 (3H, s), 3.49-3.60 (4H, m), 4.01 (3H, s), 4.09-4.18 (2H, m), 4.87 (1H, dd), 7.54 (1H, d), 8.19 (1H, d), 8.90 (1H, t), 8.93 (2H, brs).

【表17】

実施例	A	ESI/MS(m/z)	·- ¹H NMR
53	4-メトキシ-2-トリ フルオロメチルベン ブチアゾール-6-イ ル	484 (M+H) ⁺ 482 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 2.02-2.32 (4H, m), 3.37-3.58 (3H, m), 3.61 (2H, d), 3.66-3.77 (1H, m), 4.09 (3H, s), 4.14-4.27 (2H, m), 4.87 (1H, d), 7.72 (1H, s), 8.44 (1H, s), 8.96 (2H, brs), 9.09 (1H, t).
54	4-メトキシ-2-フェ ニルベンゾチアゾー ル-6-イル	492 (M+H) ⁺ 490 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.38 (6H, s), 2.01-2.26 (4H, m), 3.50-3.58 (3H, m), 3.62 (2H, d), 3.74-3.79 (1H, m), 4.09 (3H, s), 4.12-4.26 (2H, m), 4.87 (1H, dd), 7.60 (3H, m), 7.64 (1H, d), 8.11 (2H, m), 8.33 (1H, d), 9.02 (2H, brs), 9.05 (1H, t).
55	2-オキソ-2, 3-ジヒ ドロベングチアゾー ル-6-イル	402 (M+H) ⁺ 400 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.18 (6H, s), 2.18-2.35 (4H, m), 3.35 (2H, d), 3.41-3.51 (1H, m), 3.46 (2H, d), 3.62-3.69 (1H, m), 4.77 (1H, dd), 7.08 (1H, d), 7.37 (1H, t), 7.71 (1H, dd), 7.92 (1H, d).
56	1-メチル-1H-ベンブ イミダゾール-5-イ ル	383 (M+H) ⁺ 381 (M-H) ⁻	(DMSO- d_6) δ (ppm): 1.36 (6H, s), 1.95-2.30 (4H, m), 3.50-3.65 (2H, m), 3.65-3.75 (2H, m), 4.03 (3H, s), 4.05-4.25 (2H, m), 4.87 (1H, q), 7.96 (1H, d), 8.09 (1H, d), 8.42 (1H, s), 8.85-9.10 (2H, brs), 9.34 (1H, brs).
57	2-メチルベンゾオキ サゾール-6-イル	384 (M+H) ⁺ 382 (M-H) ⁻	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
58	イソキノリン-3-イル	380 (M+H) ⁺ 378 (M-H) ⁻	(DMSO-d _e) δ (ppm): 1.37 (6H, s), 2.08-2.23 (4H, m), 3.30-3.80 (4H, m), 4.10-4.80 (2H, m), 4.86-4.87 (1H, m), 7.85 (1H, dd), 7.92 (1H, dd), 8.30 (1H, d), 8.23 (1H, d), 8.65 (1H, s), 9.00 (2H, m), 9.30 (1H, m), 9.46 (1H, s).
59	インダン-2-イル	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻	(DMSO-d _e) δ (ppm): 1.27 (6H, s), 1.95-2.25 (4H, m), 3.00-3.20 (4H, m), 3.26 (1H, q), 3.30-3.45 (2H, m), 3.52 (1H, q), 3.65-3.75 (1H. m), 4.00-4.20 (2H, m), 4.86 (1H, q), 7.10-7.25 (4H, m), 8.33 (1H, brs), 8.90 (2H, brs).

【実施例60】

(S)-2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸 {2-[2-(2-シアノピロリ ミシン-1- ノル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチルプロピル)メチルアミド

5 ジン-1-イル)-2-オキソエチルアミノ]-2-メチルプロピル}メチルアミド

実施例1の方法を参考に、2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリミジン-6-カルボン酸

(354 mg) と(S)-1-[2-(1,1-ジメチル-2-メチルアミノエチルアミノ)アセチル] ピロリジン-2-カルボニトリル (450 mg) から表記化合物 (210 mg, Y. 28%) を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 1.36 (6H, s), 1.98 (1H, brs), 2.00-2.30 (4H, m), 2.50 (3H, s), 2.90 (3H, s), 3.30-3.80 (4H, m), 4.10-4.30 (2H, m), 4.80 (1H, m), 6.63 (1H, s), 8.80 (1H, s), 9.50 (1H, s).

ESI/MS(m/z) : 398(M+H)⁺, 396(M-H)⁻.

【実施例61】

10

15

20

(S)-1-{2-[3-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-1,1-ジメチル-3-オキソプロピルアミノ]アセチル}ピロリジン-2-カルボニトリル

3-アミノ-1-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-3-メチルブタン-1-オン (0.55 g) のアセトン溶液に、炭酸カリウム (370 mg) とヨウ化ナトリウム (200 mg) を加えた。これに、氷冷下、<math>(S)-1-(2'-クロロアセチル)ピロリジン-2-カルボニトリル (467 mg) を加え室温で 8 時間撹拌した。ジクロロメタンを加え不溶物を遮去し、遮液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 20:1)に供し、表記化合物 (0.54 g,61%) を得た。

¹H NMR; (DMSO- d_6) δ (ppm) : 1.39, 1.40 (6H, 2s), 2.00-2.25 (4H, m), 2.85-2.95 (2H, m), 3.30-4.10 (4H, m), 4.71, 4.90 (4H, 2s), 4.85-4.90 (1H, m), 7.30-7.40 (4H, m).

 $ESI/MS(m/z) : 355(M+H)^{+}$.

実施例 6 1 の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。合成した化合物とデータを表 1 8 ~表 2 2 に示した。(各記号は前記と同義である。)

$$A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^2 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^3 \\ N \end{array} \\ A \xrightarrow{D} \begin{array}{c} R^1 R^3 \\ N \end{array}$$

【表18】

実施例	A	D	n	R1	R2	R ³	R ⁴	E	ESI/MS(m/z)
62	5-メチル-1, 3-ジヒドロイソイ ンドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	369 (M+H) ⁺
63	5-フルオロ-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	373 (M+H) [†]
64	5-ブロモ-1, 3-ジヒドロイソイ ンドール-2-イル	-co-	1	Ме	Ме	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	435 (M+H) ⁺ 433 (M-H) ⁻
65	5-クロロ-1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN .	-CH ₂ CH ₂ -	391 (M+H) [†] 389 (M-H) [–]
66	5- <i>t</i> -ブチル-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル	-CO-	1	Ме	Me	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	411 (M+H) ⁺
67	4-フルオロ-1,3-ジヒドロイソ インドール-2-イル	-co-	1	Мe	Мe	H	CN	-CH ₂ CH ₂ -	373 (M+H) ⁺ 371 (M-H) ⁻
68.	4-メチル-1, 3-ジヒドロイソイ ンドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻
69	4, 7-ジクロロ-1, 3-ジヒドロイ ソインドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	423 (M+H) ⁺
70	4-ヒドロキシ-1, 3-ジヒドロイ ソインドール-2-イル	-co-	1	Me	Ме	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	371 (M+H) [†] 369 (M-H) ⁻
71	5-ヒドロキシメチル-1, 3-ジヒ ドロイソインドール-2-イル	· -co-	1	Мe	Ме	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	385 (M+H) ⁺
72	5-トリフルオロメチル-1, 3-ジ ヒドロイソインドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	423 (M+H) [†] 421 (M-H) [–]
73	4, 5, 6, 7-テトラクロロ-1, 3-ジ ヒドロイソインドール-2-イル	-co-	1	Me	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	491 (M+H) ⁺
74	5,6-ジクロロ-1,3-ジヒドロイ ソインドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	423 (M+H) ⁺
75	4-ヒドロキシ-6-メチル-1,3-ジ ヒドロイソインドール-2-イル	-co-	1	Ме	· Me	H	CN	-CH ₂ CH ₂ -	385 (M+H) ⁺
76	4-メトキシ-6-メチル-1, 3-ジヒ ドロイソインドール-2-イル	-co-	1	Me	Мe	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	399 (M+H) ⁺
77	5-メトキシ-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル	-co-	1	Me	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	385 (M+H) *
78	4-メトキシ-1, 3-ジヒドロイソ インドール-2-イル	-co-	1	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	385 (M+H) ⁺

【表19】

実施例	A	D	n	R1	R2	R ³	R ⁴	E	ESI/MS(m/z)
79	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン -2-イル	-co-	1	Ме	Ме	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻
80	1, 3-ジヒドロイソインドール- 2-イル	-co-	0	Ме	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) *
81	1, 3, 4, 5-テトラヒドロベンゾ [c]アゼピン-2-イル	-co-	0	Ме	Ме	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻
82	1, 3-ジヒドロイソインドール- 2-イル	-co-	2	Ме	Me	н	CN	-CH₂CH₂-	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻
83	2−メチルピラゾロ[1, 5−a]ピリ ミジン−6−イル	-солн-	1	Ме	Me	Н	(R)CN	-CH ₂ CH ₂ -	384 (M+H) ⁺ 382 (M-H) ⁻
84	2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリ ミジン-6-イル	-CONH-	1	Мe	Ме	Н	CN	−SCH ₂ −	402 (M+H) ⁺ 400 (M-H) ⁻
85	2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリ ミジン-6-イル	-CONH-	1	Мe	Me	Н	CN	-CH ₂ -	370 (M+H) ⁺ 368 (M-H) ⁻
86	2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリ ミジン-6-イル	-CONH-	1	-	クロペ /チル	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	410 (M+H) ⁺ 408 (M-H) ⁻
87	2-メチルピラゾロ[1,5-a]ピリ ミジン-6-イル	-CONH-	3	Me	Me	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	412 (M+H) ⁺ 410 (M-H) ⁻
. 88	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	Н	-СООМе	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	416 (M+H) ⁺ 414 (M-H) ⁻
89	1, 3-ジヒドロイソインドール- 2-イル	-co-	1	Н	н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
90	3, 4-ジヒドロ−1H-イソキノリン −2−イル	-co-	1	Н	Н.	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) [†]
91	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-co-	1	Н	Н	Н	CN	-СН ₂ СН ₂ -	327 (M+H) ⁺ 325 (M-H) ⁻
94	インドール-1-イル	-co-	1	H	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	325 (M+H) ⁺ 323 (M-H) ⁻
92	1, 3-ジヒドロイソインドール- 2-イル	-co-	2	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) *
93	ベンゾチアゾール-2-イル	-NHCO-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	358 (M+H) [†] 356 (M-H) [–]
95	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	358 (M+H) ⁺
96	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Ph	CN	-CH ₂ CH ₂ -	435 (M+H) ⁺
97	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-SCH ₂ -	351 (M+H) ⁺

【表20】

実施例	A	D	n	R1	R2	R ³	R ⁴	Е	ESI/MS(m/z)
98	ベンゾチアゾール-6-イル	CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ CH ₂ -	333 (M+H) ⁺
99	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	H	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	372 (M+H) [†]
100	ベンゾチアゾール-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	349 (M+H) ⁺
101	2-メチルベンゾチアゾール-6- イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	372 (M+H) ⁺
102	5-メトキシベンゾチアゾール- 6-イル	-CONH-	.1	Н	Н	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	388 (M+H) ⁺ 386 (M-H) ⁻
103	4-メトキシベンプチアゾール- 6-イル	-CONH-	1	H	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	388 (M+H). ⁺
104	2-フェニルベングチアゾール- 6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	435 (M+H) ⁺
105	ベンソチアソール-6-イル	-CONH-	3	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	386 (M+H) ⁺
106	1-メチル-1H-インドール-2-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	354 (M+H) +
107	イソキノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H) ⁺
108	イソキノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	−SCH ₂ −	345 (M+H) ⁺
109	イソキノリン-3-イル	-conh-	1	Н	Н	Н	Н	-CH₂CH₂-	327 (M+H) ⁺
110	イソキノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	H	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	366 (M+H) ⁺
111	イソキノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	343 (M+H) ⁺
112	イソキノリン-1-イル	-соин-	1	Н	Н	Н	CN	СН ₂ СН ₂	352 (M+H) ⁺
113	イソキノリン-1-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-SCH ₂ -	345 (M+H) ⁺
114	イソキノリン-1-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	−CH ₂ CH ₂ −	327 (M+H) ⁺
115	イソキノリン-1-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	343 (M+H) ⁺
116	キノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H) ⁺

【表21】

実施例	Α	D	n	R1	R2	R ³	R ⁴	E	ESI/MS(m/z)
117	キノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-SCH ₂ -	345 (M+H) ⁺
118	キノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	н	-CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
119	キノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	·H	CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	366 (M+H) ⁺
120	キノリン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	343 (M+H) *
121	キノリン-2-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H) [†]
122	1, 3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3, 4- b] ピリミジン-5-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	CH ₂ CH ₂	370 (M+H) ⁺
123	1, 3-ジメチル~1H-ピラゾロ[3, 4- b] ピリミジン~5-イル	-conh-	1	Н	Н	Н	Н	-SCH ₂ -	363 (M+H) [†]
124	1, 3-ジメチル-1H-ピラゾロ[3, 4- b] ピリミジン-5-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ CH ₂ -	345 (M+H) ⁺
125	1, 3-ジメチル-1H-ピラゾロ [3, 4- b] ピリミジン-5-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	361 (M+H) [†]
126	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チア プロ[3, 2-a] ピリミジン-6イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	377 (M+H) ⁺
127	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チア プロ[3, 2-a] ピリミジン-6イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-SCH ₂ -	370 (M+H) +
128	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チア プロ[3, 2-a] ピリミジン-6イル	-CONH-	1	н	Н	Н	Н	-CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H) ⁺
129	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チア ゾロ[3, 2-a] ピリミジン-6イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	391 (M+H) ⁺
130	5-オキソ-2, 3-ジヒドロ-5H-チア ゾロ[3, 2-a] ピリミジン-6イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Ĥ	-СН ₂ ОСН ₂ -	368 (M+H) +
131	2, 7-ジメチルピラゾロ [1, 5-a] ピ リミジン-6-イル	-conh-	1	Н	Н	Н	CN	−CH ₂ CH ₂ −	370 (M+H) +
132	2, 7~ジメチルピラゾロ[1, 5~a] ピ リミジン~6~イル	CONH-	1	Н	Н	н	Н	-SCH ₂ -	363 (M+H) *
	2, 3-ジヒドロベンゾ[1, 4]ジオキ サン-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-СН ₂ СН ₂	359 (M+H) *
	2, 3-ジヒドロベンゾ[1, 4]ジオキ サン-6-イル	-CONH-	1	Н	н	н	Н	-SCH₂-	352 (M+H) ⁺
	2−メチルイミダゾ[1, 2−a] ピリジ ン−3−イル	-conh-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	355 (M+H) ⁺

【表22】

実施例	Α .	D	n	R1	R2	\mathbb{R}^3	R ⁴	E	ESI/MS(m/z)
136	2-メチルイミダゾ[1, 2-a] ピリジン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	H	Н	−SCH ₂ −	348 (M+H) [†]
137	2-メチルイミダゾ[1, 2-a] ピリジン-3-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	Н	-CH ₂ CH ₂ -	330 (M+H) [†]
138	2-メチルイミダゾ[1, 2-a] ピリジン-3-イル	-CONH-	1	H	Н	Н	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	346 (M+H) [†]
139	8-エチル-5-オキソ-2-ピロリジン-1-イル-5, 8-ジヒドロピリド[2, 3-d]ピリミジン-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ -	468 (M+H) [†]
140	8-エチル-5-オキソ-2-ピロリジン-1-イル-5, 8-ジヒドロピリド[2, 3-d]ピリミジン-6-イル	-CONH-	1	Н	Н	H	Ĥ	-SCH ₂ -	461 (M+H) *
141	8-エチル-5-オキソ-2-ピロリジン-1-イル-5, 8-ジヒドロピリド[2, 3-d]ピリミジン-6-イル	-CONH-	1	н	Н	Н	CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	482 (M+H) [†]

【実施例142】

15

(S)-1-{2-[2-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-2-オキソエチルアミノ]ア セチル} ピロリジン-2-カルボニトリル

 $\{t-プトキシカルボニル-[2-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-2-オキソエチル]アミノ}酢酸(260 mg)、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド塩酸塩(150 mg)、ヒドロキシベンゾトリアゾール(120 mg)を N,N-ジメチルホルムアミド(5.0 ml)に溶解した。これに、トリエチルアミン(110 <math>\mu$ 1)、(S)-ピロリジン-2-カルボニトリル塩酸塩(100 mg)を加えた後、室温で 21時間撹拌した。減圧下濃縮後、残渣に酢酸エチル、10%クエン酸水溶液を加え有機相を分取した。有機相を 4%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(流出溶媒;ジクロロメタン:メタノール 20:1)に供し、(S)-[2-(シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチル]-[2-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-2-オキソエチル]カルバミン酸-t-プチルエステル(290 mg,Y. 90%)を得た。ESI/MS (m/z): 413 $(M+H)^+$,411 $(M-H)^-$.

上記で得られた(S)-[2-(シアノピロリジン-1-イル)-2-オキソエチ

5

ル]-[2-(1,3-ジヒドロイソインドール-2-イル)-2-オキソエチル]カルバミン酸 -t-ブチルエステル (280 mg) を 1,4-ジオキサン (1.0 ml) に溶解し氷冷下、4N 塩酸/1,4-ジオキサン (1.0 ml) を加え、30 分間撹拌した。エーテルを加え析出した結晶を遮取し、減圧下乾燥して、表記化合物の塩酸塩 (240 mg, Y. quant.)を得た。

¹H NMR; (DMSO-d₆) δ (ppm) : 2.03-2.19 (4H, m), 3.36-3.44 (2H, m), 3.57, 4.10 (4H, 2s), 4.74, 4.84 (4H, 2s), 4.86-4.88 (1H, m), 7.32-7.39 (4H, m). ESI/MS (m/z) : 313 (M+H)⁺, 311 (M-H)⁻.

実施例142の方法を参考に、下記の反応式に従って化合物を合成した。合成 10 した化合物とデータを表23~表27に示した。

【表23】

実施例	. A	· D.	R ⁴	Е	ESI/MS(m/z)
143	1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-co-	Н	-SCH ₂ -	306 (M+H) ⁺
144	1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-co-	Н	−CH ₂ CH ₂ −	288 (M+H) ⁺
145	1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-co-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺

【表24】

実施例	A	D	R ⁴	Е	ESI/MS(m/z)
146	1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-C0-	Н	−CH ₂ OCH ₂ −	304 (M+H) ⁺
147	1, 3-ジヒドロイソインドール-2-イル	-C0-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	302 (M+H) ⁺
148	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-C0-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	313 (M+H) ⁺
149	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-C0-	Н	−SCH ₂ −	306 (M+H) [†]
150	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-C0-	Н	-СН ₂ СН ₂ -	288 (M+H) ⁺
151	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-C0-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
152	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-C0-	Н	-СН ₂ ОСН ₂ -	304 (M+H) ⁺
153	2, 3-ジヒドロインドール-1-イル	-co-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	302 (M+H) [†]
154	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-co-	CN	-СН ₂ СН ₂ -	327 (M+H) ⁺
155	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-co-	·H	-SCH ₂ -	320 (M+H) [†]
156	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-co-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	302 (M+H) ⁺
157	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-co-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) ⁺
158	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-co-	Н	CH ₂ OCH ₂ -	318 (M+H) ⁺
159	3, 4-ジヒドロ-1H-イソキノリン-2-イル	-CO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	326 (M+H) ⁺
160	3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-¢0-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
161	3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-co-	Н	-SCH ₂ -	320 (M+H) ⁺
162	3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-co-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	302 (M+H) +
163	3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-C0-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) ⁺

【表25】

実施的	刊 A	T D	R ⁴		Dor All
		ا ا	R*	E	ESI/MS(m/z)
164	3, 4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-co-	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	318 (M+H) +
165	3,4-ジヒドロ-2H-キノリン-1-イル	-co-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	326 (M+H) ⁺
166	イソキノリン-3-イル	-NHCO-	- CN	-CH ₂ CH ₂ -	338 (M+H) ⁺ 336 (M-H) ⁻
167	イソキノリン-3-イル	NHCO-	Н	-SCH ₂ -	331 (M+H) ⁺
168	イソキノリン-3-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	313 (M+H) ⁺
169	イソキノリン-3-イル	-NHCO-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H) [†]
170	イソキノリン-3-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	329 (M+H) +
171	イソキノリン-3-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
172	キノリン-2-イル	-NHCO-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	338 (M+H) ⁺ 336 (M-H) ⁻
173	キノリン-2-イル	-NHCO-	Н	−SCH ₂ −	331 (M+H) ⁺
174	キノリン-2-イル	-NHCO-	Н	-СН ₂ СН ₂ -	313 (M+H) ⁺
175	キノリン-2-イル	-NHCO-	(±)CN	−CH ₂ CH ₂ CH ₂ −	352 (M+H) +
176	キノリン-2-イル	-NHCO-	Н	-СН ₂ ОСН ₂ -	329 (M+H) *
177	キノリン-2-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
178	2-メチルキノリン-4-イル	-NHCO-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	352 (M+H)*
179	2-メチルキノリン-4-イル	-NHCO-	Н	−SCH ₂ −	345 (M+H) ⁺
180	2-メチルキノリン-4-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	327 (M+H) ⁺
181	2-メチルキノリン-4-イル	-NHCO-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	366 (M+H) ⁺

【表 2 6】

実施例	A	D	R ⁴	 . E	ESI/MS(m/z)
182	2-メチルキノリン-4-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	341 (M+H) ⁺
183	3-メチルシンノリン-5-イル	-NHCO-	CN	−CH ₂ CH ₂ −	353 (M+H) ⁺
184	3-メチルシンノリン-5-イル	-NHCO-	H	-SCH ₂ -	346 (M+H) ⁺
185	3-メチルシンノリン-5-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	328 (M+H) ⁺
186	3-メチルシンノリン-5-イル	-NHCO-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	367 (M+H) ⁺
187	3-メチルシンノリン-5-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	344 (M+H) *
188	3-メチルシンノリン-5-イル	-инсо-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	342 (M+H) ⁺
189	4-メチル-2-オキソ-2H-クロメン-7-イ ル	-NHCO-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	369 (M+H) ⁺ 367 (M-H) ⁻
190	4-メチルー2-オキソー2H-クロメン-7-イル	-NHCO-	Н	−SCH ₂ −	362 (M+H) ⁺
191	4-メチルー2-オキソ-2H-クロメン-7-イ ル	-NHCO-	H	-CH ₂ CH ₂ -	344 (M+H) ⁺
192	4-メチル-2-オキゾ-2H-クロメン-7-イ ル	-инсо-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	383 (M+H) ⁺
193	4-メチルー2-オキソ-2H-クロメン-7-イ ル	-NHCO-	Н	-CH ₂ OCH ₂ -	360 (M+H) ⁺
194	4-メチル-2-オキソ-2H-クロメン-7-イ ル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	358 (M+H) ⁺
195	ベンゾチアゾール-2-イル	-NHCO-	CN	−CH ₂ CH ₂ −	344 (M+H) ⁺
196	ベンプチアプール-2-イル	-NHCO-	Н	−SCH ₂ ~	337 (M+H) ⁺
197	ベンゾチアゾール-2-イル	-инсо-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	319 (M+H) [†]
198	ベンゾチアゾール-2-イル	-NHCO-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	358 (M+H) ⁺
199	ベンゾチアゾール-2-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	333 (M+H) ⁺

【表27】

実施例	A	D	R ⁴	E	ESI/MS(m/z)
200	9H-プリン-6-イル	-NHCO-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	329 (M+H) ⁺
201	9H-プリン-6-イル	-NHCO-	Н	−SCH ₂ −	322 (M+H) +
202	9H-プリン-6-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	304 (M+H) ⁺
203	9H-プリン-6-イル	-NHCO-	(±)¢N	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	343 (M+H) ⁺
204	9H-プリン-6-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	318 (M+H) ⁺
205	2-メチルスルファニル[1, 2, 4] トリアゾ ロ[1, 5-a] ピリミジン-7-イル	-NHCO-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	375 (M+H) ⁺
206	2-メチルスルファニル[1, 2, 4] トリアゾ ロ[1, 5-a] ピリミジン-7-イル	-NHCO-	Н	-SCH₂-	368 (M+H) ⁺
207	2-メチルスルファニル[1, 2, 4] トリアゾロ[1, 5-a] ピリミジン-7-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ -	350 (M+H) ⁺
208	2-メチルスルファニル[1, 2, 4] トリアゾ ロ[1, 5-a] ピリミジン-7-イル	-NHCO-	(±)CN	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	389 (M+H) ⁺
209	2-メチルスルファニル[1, 2, 4] トリアゾロ[1, 5-a] ピリミジン-7-イル	-NHCO-	Н	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ -	364 (M+H) +
210	オクタヒドロキノリン-1-イル	-co-	CN	-CH ₂ CH ₂ -	333 (M+H) *

【薬理試験例1】

DPP-IV 阻害剤のスクリーニングには、グリシル-プロリン-4-メチルクマリル 5 -7-アミド(Gly-Pro-MCA)を基質とした以下の方法を用いた。

96 ウエルマイクロタイタープレートに、測定緩衝液(塩化ナトリウム(140 mM)、塩化カルウム(10 mM)、1%ウシ血清アルブミンを含むトリス塩酸緩衝液(25 mM) pH7.4)に溶解した、種々の濃度の被検物質(40 μ1)および150 μ M Gly-Pro-MCA 基質(40 μ1)を加え、混和後室温に5分間静置した。その後、測定緩衝液で30倍希釈したヒト血漿(20 μ1)を加えて撹拌し、暗所にて室温下30分間反応させた。1 M 酢酸緩衝液 pH4.2を(100 μ1)加えて反応を停止し、DPP-IV活性により遊離したMCAを360nmの励起で得られる465nmの蛍光を測定した。以下の式に従って算出されるDPP-IV活性をもとに、被検物質がDPP-IV活性を50%阻害する

濃度 (IC_{60}) を求めた。結果を表 2 8 に示す。尚、比較薬剤としては、特許 (W097/40832) 記載のイソロイシルチアゾリジド (化合物 A) を用いた。

DPP-IV 阻害活性=100× (1-(Fs-Fb)/F100-Fb)

F100:血漿での反応で得られる蛍光強度

5 Fb: 反応停止液を加えて反応を行った場合のブランク蛍光強度

Fs :被検物質を加えて得られる蛍光強度

【表28】

化合物 (実施例No.)	DPP-IV IC50 (uM)	化合物 (実施例No.)	DPP-IV IC50(uM)	化合物 (実施例No.)	DPP-IV IC50(uM)
1	0. 051	33	0. 071	65	0.011
2	0.032	34	0. 023	66	0.050
3	0.023	35	0.037	67	0. 007
4	0.087	36	0. 045	68	0.016
6	0.091	37	0. 017	69	0. 021
8	0.054	38	0. 025	70	0.032
9	0.061	39	0.073	71	0.002
10	0. 085	41	0. 025	72	0.039
11	0.068	42	0.027	73	0.094
12	0.028	43	0.016	74	0.044
13	0.024	44	0.037	75	0.014
15	0.028	45	0. 028	76	0.022
16	0.033	46	0.019	77	0. 022
18	0.036	47	0.024	78	0.015
19	0.050	48	0.031	82	0.017
20	0.052	49	0.020	89	0. 025
21	0.028	50	0.020	91	0. 082
22	0.073	51	0.026	92	0.052
23	0.082	53	0.048	93	0.062
24	0.043	55	0.024	95	0.013
25	0.048	56	0.030	101	0.066
26	0.033	57	0. 035	102	0.090
27	0.021	59	0.050	105	0.031
28 ·	0.078	61	0.010	122	0. 026
30	0.089	62	0. 027	126	0.031
31	0.049	63	0.018	化合物 A	0. 225
32	0.048	64	0.024		

本試験結果から、本発明化合物は数十 nM の IC_{50} 値を示し、化合物 $A(IC_{50}: 225 nM)$ と比べて強力な DPP-IV 阻害活性を持つことがわかった。

【薬理試験例2】

Wistar/ST 系雄性ラット((株)日本エスエルシー)を用い5日間以上馴化後(使用時8週令)、一夜絶食した。実施例1の化合物(3 mg/kg)、実施例61の化合物(1 mg/kg)及び化合物 A(10 mg/kg)を(5 ml/kg)の割合で経口投与し、30分後に20%グルコース溶液(5 ml/kg)(グルコース(1 g/kg)に相当)で経口投与した。経時的に尾先端部より採血・血漿分離し、血中グルコースおよびインスリン濃度を測定した。血中グルコース濃度はグルテスト((株)三和化学研究所)で、

血漿中インスリン濃度は市販の EAI キット ((株) シバヤギ) を用いて測定した。 結果を表 2 9 に示す。ただし、血中グルコース濃度は、糖投与から 60 分後まで の各採血時間の血糖値から曲線下面積 (min・mg/d1) を算出したものを示し (ただし、0 分の血糖値として試験開始前の採血で得られた試料の血糖値を代用した。)、血漿中インスリン濃度は化合物投与 10 分後の血漿中インスリン濃度 (pg/m1) で示した。

【表 2 9】

15

投与群	血糖値 (min・mg/dl)	インスリン (pg/ml)
水	8199±235	1692±583
化合物A	6671±161	2994±310
実施例1	7024±222	2745±574

投与群	血糖値 (min・mg/dl)	インスリン (pg/ml)
水	8208±368	2008±666
化合物A	6769±128	3670±827
実施例61	7055±287	4093±1050

本試験結果から、本発明化合物は、インスリン分泌作用に基づく血糖降下作用 を示すことがわかった。

20 以上に示してきたように、本発明化合物は強力な DPP-IV 阻害活性を示し、化学的に安定であり、酵素選択性に優れた副作用等のない安全な化合物であるので、糖尿病(特に 2 型糖尿病)、これに付随する合併症、及び肥満等の治療に有用である。

請求の節囲

1. 一般式(I)

$$A \xrightarrow{D} \bigcap_{n} \bigcap_{N} \bigcap_{N} \bigcap_{n} \bigcap_{n} \bigcap_{n} E \qquad (I)$$

(式中、R¹、R²は、同時にあるいは別々に、水素原子、置換されていてもよい C1-6 アルキル基、又は-C00R⁵を示すか、或いは、R¹と R²と付け根の炭素原子とで 3~6 員のシクロアルキル基を示し、尚、R⁵は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、R³は、水素原子、又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を示し、R⁴は、水素原子、又はご換されていてもよい C6-10 アリール基を示し、R⁴は、水素原子、又はご換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、R⁵は、水素原子、又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を示し、E は、-(CH₂) - (m は 1~3 の整数)、-CH₂OCH₂-、又は-SCH₂-を示し、n は、0 ~3 の整数を示し、A は、置換されていてもよいニ環式複素環基、又はニ環式炭化水素基を示す。)

で表される化合物、またはその医薬的に許容される塩である化合物。

- 2. 一般式(I)中の A が、置換されていてもよいニ環式複素環基であって、該ニ 環式複素環基が窒素、酸素、硫黄原子のうち少なくとも 1 つのヘテロ原子を含み、 6-5 系のニ環式複素環基である、請求項 1 に記載の化合物。
 - 3. 一般式 (I) 中の、 R^1 、 R^2 がメチル基、 R^3 が水素原子、 R^4 がシアノ基であり、D が-CONH-、又は-CO-、E が-CH $_2$ CH $_2$ -、n が 1 又は 2 である、請求項 2 に記載の化合物。
- 20 4. 一般式(I)中の Dが-CO-であり、A が下式

(式中、x は $0\sim2$ の整数を示し、 R^7 、 R^8 、 R^9 、 R^{10} は、同時にあるいは別々に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、トリフルオロメチル基、置換されていてもよい C1-6 アルキル基、又は置換されていてもよい C1-6 アルコキシ基を示す。)で表される 6-5 系の二環式の脂環式複素環基である、請求項 3 に記載の化合物。

5 5. 一般式(I)中の D が-CONH-であり、A が下式

$$\begin{array}{c|c}
R^{11} & & & \\
R^{12} \stackrel{\text{if}}{\downarrow_{1}} & & & \\
R^{13} & & & & \\
\end{array}$$
(III)

(式中、

10

は単結合又は二重結合を示し、y、z、v、wの少なくとも1つは酸素、窒素、硫黄原子のいずれかであり、R¹¹、R¹²、R¹³は、環上のいずれの水素原子に置換していてもよく、同時にあるいは別々に、水素原子、ヒドロキシ基、トリフルオロメチル基、トリフルオロアセチル基、オキソ基、置換されていてもよい C1-6 アルキル基、置換されていてもよい C1-6 アルコキシ基、又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を示す。)

で表される6-5系の二環式複素環基である、請求項3に記載の化合物。

- 15 6. 式 (III) 中の y、z、v、w の内 1~3 個が窒素原子、残りが炭素原子である、 請求項 5 に記載の化合物。
 - 7. 請求項2~6のいずれかに記載の化合物を有効成分とする、ジペプチジルペプチダーゼ IV 活性の阻害剤。
- 8. 糖尿病の治療のための、請求項7に記載のジペプチジルペプチダーゼ IV 20 活性の阻害剤。
 - 9. 糖尿病合併症の治療のための、請求項7に記載のジペプチジルペプチダーゼ IV 活性の阻害剤。
 - 10. 請求項2~6のいずれかに記載の化合物を有効成分として含有する医薬組成物。

要 約 書

本発明の課題は、活性、安定性、安全性の面で十分な、医薬として優れた作用を有するジペプチジルペプチダーゼ IV 阻害剤を提供することをである。

本発明は、下記一般式で表される化合物又はその医薬的に許容される塩である ・ 化合物である。

$$A \xrightarrow{D \xrightarrow{R^1} R^2} \underset{N}{R^2} \underset{N}{R^3} \underset{N}{R^4} \qquad (I)$$

 (R^1, R^2) は、水素、置換されていてもよい C1-6 アルキル基又は $-COOR^5$ 、或いは、 R^1 と R^2 と付け根の炭素とで $3\sim6$ 員のシクロアルキル基を、 R^5 は、水素又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を、 R^3 は水素又は置換されていてもよい C6-10 アリール基を、 R^4 は水素又はシアノ基を、D は $-CONR^6-$ 、-CO-、又は $-NR^6CO-$ を、 R^6 は水素又は置換されていてもよい C1-6 アルキル基を、E は $-(CH_2)$ -(m は $1\sim3$ の整数)、 $-CH_2OCH_2-$ 、又は $-SCH_2-$ を、n は $0\sim3$ の整数を、A は置換されていてもよい - 環式複素環基又は- 環式炭化水素基を示す。)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP2004/000886

		PCI/OF2	004700066
Int.Cl ⁷ 487/0 31/47	CATION OF SUBJECT MATTER C07D207/16, 401/12, 403/12, 4, 495/04, A61K31/40, 31/404, 09, 31/4725, 31/519, 31/52, 31	31/423, 31/427, 31/428, /4184, 31/4035, A61P3/10	31/437.,
According to Int	ernational Patent Classification (IPC) or to both nation	al classification and IPC	
B. FIELDS SE			
Minimum docum Int.Cl ⁷	nentation searched (classification system followed by c C07D207/16, 401/12, 403/12, 487/04, 495/04, A61K31/40, 3 31/437, 31/4709, 31/4725, 31	413/12, 417/12, 471/04, 1/404, 31/423, 31/427, 3	31/428,
	earched other than minimum documentation to the ext		
	ase consulted during the international search (name of), REGISTRY (STN)	data base and, where practicable, search te	rms used)
C. DOCUMEN	ITS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where a	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	WO 02/51836 A1 (Kyowa Hakko 04 July, 2002 (04.07.02), Claims; example 65 & EP 1354882 A1	Kogyo Co., Ltd.),	1 2-10
Further do	currents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
"A" document do to be of partition to be of partitions and the carlier applied filling date. "L" document we cited to esta special reaso. "O" document reason document put the priority document put the		"T" later document published after the inte date and not in conflict with the applicate the principle or theory underlying the in document of particular relevance; the considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered when the document is taken alone document of particular relevance; the classified to involve an inventive sombined with one or more other such being obvious to a person skilled in the document member of the same patent for the	tion but cited to understand vention laimed invention cannot be lered to involve an inventive laimed invention cannot be later when the document is documents, such combination art
06 Aril	completion of the international search (06.04.04)	Date of mailing of the international searce 27 April, 2004 (27.	•
	g address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer	
Facsimile No.		Telephone No.	

Facsimile No.
Form PCT/ISA/210 (second sheet) (January 2004)

١	Ŧ	凼	10	本	机	生

国際出願番号 PCT/JP2004/000886

•		
A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC Int. Cl ⁷ C07D207/16, 401/12, 403/12, 413/12, 417/ 31/427, 31/428, 31/437, 31/4709, 31/4		
B. 調査を行った分野		
間査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))		···
Int. C1 ⁷ C07D207/16, 401/12, 403/12, 413/12, 417 31/427, 31/428, 31/437, 31/4709, 31/4		31/404, 31/423,
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるも	တ	
· ,		
国際調査で使用した電子データベース (データベースの	名称、調査に使用した用語)	
CA (STN), REGISTRY (STN)	. •	
C. 関連すると認められる文献		
引用文献の	The state of the s	関連する
	するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X WO 02/51836 A1 A 2002.07.04.請求の		$1 \\ 2-10$
A 2002.07.04,請求の & EP 1354882 A	•	2-10
& E1 1304002 II.		
		_
	·	·
	·	
	·	
		:
□ C欄の続きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献のカテゴリー 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準をもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑惑を提起する文献又は他の文献の日若しくは他の特別な理由を確立するために引用文献(理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる	出願と矛盾するものではなく、多願日 の理解のために引用するもの「X」特に関連のある文献であって、当発行 の新規性又は進歩性がないと考えする「Y」特に関連のある文献であって、当上の文献との、当業者にとって自よって進歩性がないと考えられる	語明の原理又は理論 語文献のみで発明 さられるもの 経該文献と他の1以 目明である組合せに
国際調査を完了した日 06.04.2004	国際調査報告の発送日 27.4.6	2004
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP)	特許庁審査官(権限のある職員) 関 政立	4C 8619
郵便番号100-8915 東京都千代田区留が関ニナ日4乗3号	爾斯番号 03-3581-1101	内線 3/199